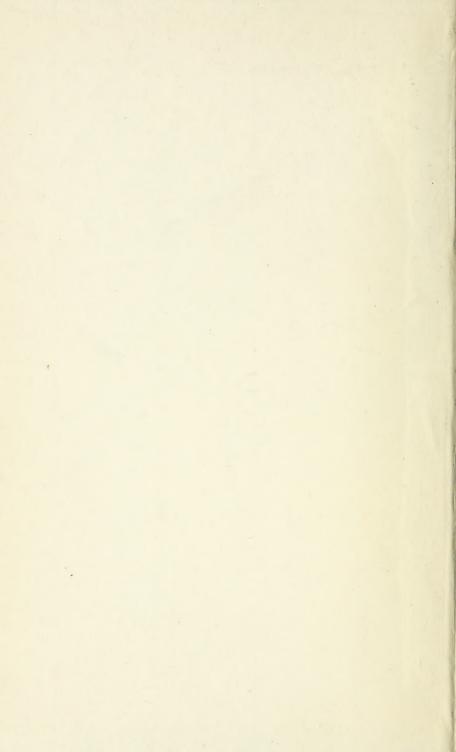
UNIV.OF TORONTO LIBRARY.











D CHEMISTRY

INTERNATIONAL COUNCIL.

PROF. H. E. ARMSTRONG (UNITED KINGDOM). DR. W. T. BLANFORD (INDIA). DR. J. BRUNCHORST (NORWAY). DR. E. W. DAHLGREN (SWEDEN). PROF. DR. J. H. GRAF (SWITZERLAND). PROF. J. W. GREGORY (VICTORIA). PROF. A. HELLER (HUNGARY). DR. FR. TH. KÖPPEN (RUSSIA). DR. M. KNUDSEN (DENMARK). PROF. D. J. KORTEWEG (HOLLAND). PROF. H. LAMB (S. AUSTI ALIA). PROF. S. P. LANGLEY (UNITED STATES). MONS. D. METAXAS (GREECE). PROF. R. NASINI (ITALY). DON F. DEL PASO Y TRONCOSO (MEXICO). PROF. H. POINCARÉ (FRANCE). R. TRIMEN, ESQ. (CAPE COLONY). DR. O. UHLWORM (GERMANY). PROF. E. WEISS (AUSTRIA). PROF. J. SAKURAI (JAPAN).

EXECUTIVE COMMITTEE.

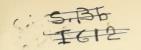
PROF. H. E. ARMSTRONG.
SIR M. FOSTER, Sec. R.S.
DR. J. LARMOR, Sec. R.S.
DR. L. MOND.
PROF. R. NASINI.
PROF. H. POINCARÉ.
DR. O. UHLWORM.

DIRECTOR.

DR. H. FORSTER MORLEY.

REFEREE FOR THIS VOLUME.

E. GOULDING.





INTERNATIONAL CATALOGUE

OF

SCIENTIFIC LITERATURE

FIRST ANNUAL ISSUE.

D

CHEMISTRY

PUBLISHED FOR THE INTERNATIONAL COUNCIL

BY THE

ROYAL SOCIETY OF LONDON.

LONDON:

HARRISON AND SONS, 45, St. MARTIN'S LANE.

VOL. II, PART 1: 1902 (JUNE).

2 7403 R882 DIV. D 1901 pt.1

PREFACE.

THE INTERNATIONAL CATALOGUE OF SCIENTIFIC LITERATURE, COMmencing with the literature of the year 1901, is an outgrowth of the Catalogue of Scientific Papers relating to the scientific literature of the

nineteenth century, published by the Royal Society of London.

The suggestion to catalogue scientific papers may be traced back to Prof. Henry, of Washington, U.S.A., who brought the subject under the notice of the British Association for the Advancement of Science at its meeting in Glasgow, in 1855. The history of the inception of the enterprise is recorded in the first volume of the Catalogue of Scientific Papers issued by the Royal Society in 1867. large quarto volumes have been printed in which the titles of papers published during the period 1800-1883 are arranged under authors' names. A subject index, which will serve as a key to these volumes and also form an independent record, is in an advanced state of preparation. A catalogue of the scientific papers published during the period 1884-1900 is now being prepared by the Royal Society of

The possibility of preparing a complete index of current scientific literature by international co-operation was first taken into consideration by the Royal Society about the year 1893. It had long been apparent that the work was beyond the resources of the Society, or indeed of any single body. Moreover, it was felt that an authors' catalogue could not supply the required information, and that it was essential that scientific workers should be kept fully and quickly informed of all new discoveries by means of complete subject indexes. International co-operation appeared to be the only means of carrying out such a work with the necessary completeness and rapidity. The Society therefore sought the opinion of a very large number of representative bodies and individuals abroad; and, as the replies were almost uniformly in favour of the work being undertaken by international co-operation, steps were taken to summon an International Conference of Delegates appointed by various Governments.

The Conference took place in London on July 14-17, 1896, and was attended by delegates from Canada, Cape Colony, Denmark France, Germany, Greece, Hungary, India, Italy, Japan, Mexico, Natal, the Netherlands, New South Wales, New Zealand, Norway, Queensland, Sweden, Switzerland, the United Kingdom, and the United

States.

It was unanimously resolved that it was desirable to compile and publish, by means of an international organisation, a complete Catalogue of Scientific Literature, arranged according both to subject matter and to authors' names, in which regard should be had, in the first instance, to the requirements of scientific investigators, so that these might find out, with a minimum of trouble, what had been published on any particular subject of enquiry.

It was agreed that the material should, as far as possible, be collected in the various countries by local organisations established for the purpose, and that the final editing and publication of the Catalogue should be entrusted to a Central International Bureau, acting under the direction of an International Council. It was agreed

to establish the Central Bureau in London.

Although the question of the method to be adopted in classifying the subject matter of the several sciences was discussed at great length, no decision other than one adverse to the Dewey system was arrived at. The Royal Society was requested to appoint a Committee to take this and many other questions of detail left undecided by the Conference, into consideration.

As the result of the arduous labours of this Committee, complete schedules were prepared for each of the sciences to be catalogued, and a financial statement was also prepared showing the estimated

cost of the Catalogue.

The report of the Committee was considered at a second Conference, held in London on October 11-13, 1898, which was attended by accredited representatives from Austria, Belgium, Cape Colony, France, Germany, Hungary, India, Japan, Mexico, Natal, the Netherlands, New Zealand, Norway, Queensland, Sweden, Switzerland, the United Kingdom, and the United States.

At this meeting the conclusions arrived at by the first Conference were generally confirmed, and much progress was made in deciding

the principles to be adopted in preparing the Catalogue.

Full schedules for the several sciences, which had been prepared by the Committee of the Royal Society, were laid before the delegates. Ultimately, after prolonged discussion, it was decided to adopt an arbitrary combined system of letters, numbers, and other symbols, adapted in the case of each branch of science to its particular needs. A Provisional International Committee was appointed to settle authoritatively the details of the schedules.

The financial position was fully discussed, but no definite conclusions could be arrived at. The delegates attending the meeting were requested to obtain further information on the subject in their respective countries, and to report to the Provisional International Committee.

The Provisional International Committee met in London on August 1-5, 1899. The Committee had arranged for the co-option of an Italian and a Russian member, and M. Th. Köppen attended as the

representative of Russia.

The reports received from various countries were considered. Schedules for the seventeen branches of science to be included in the Catalogue were approved for adoption. The financial position was again very fully considered, especially in relation to the establishment of the Central Bureau; and it was finally resolved to recommend that

the Royal Society be requested to organise the Central Bureau, and to do all necessary work, so that the preparation of the Catalogue might be commenced in 1901.

Mainly in consequence of representations made by the German Government, in order to reduce the cost of the enterprise the Provisional International Committee agreed to recommend that the Catalogue should at the outset be of a more restricted character than was contemplated by either the first or the second Conference, that is to say, that the issue of a card catalogue should be postponed, and that the number of subject entries should be kept within narrow limits.

A third International Conference was held in London on June 12 and 13, 1900. This was attended by accredited representatives from Austria, Cape Colony, France, Germany, Greece, Hungary, India, Italy, Japan, Mexico, Natal, New Zealand, Norway, Queensland, Switzerland, and the United Kingdom. The report of the Provisional International Committee appointed at the second Conference was considered, and also a detailed scheme for the publication of the Catalogue which had been prepared, at the request of the Committee, by the Royal Society.

The statements made by the delegates of various countries as to the extent to which they were authorised to promise contributions towards the expenses of the Catalogue being satisfactory, it was resolved to take further steps towards the publication of the Catalogue; and for this purpose, pending the appointment of an International Council, the Conference again appointed a Provisional International Committee. This Committee met at the conclusion of the Conference, and afterwards continued its deliberations through the agency of the Royal Society.

All difficulties were finally removed by the Royal Society undertaking to act as the publishers of the Catalogue on behalf of the International Council, thereby giving the necessary legal status to the undertaking, and also to advance the capital required to start the enterprise on the understanding that this should be repaid during the ensuing five

years.

The supreme control over the Catalogue is vested in an International Convention. Such a Convention is to be held in London in 1905, in 1910, and every tenth year afterwards, to reconsider, and, if necessary, to revise the regulations for carrying out the work of the Catalogue; but the approved Schedules are not to be altered during the first period of five years. In the interval between two successive meetings of the Convention the administration of the Catalogue is vested in an International Council, the members of which are to be appointed by the Regional Bureaus.

The first meeting of the International Council was held in London on December 12, 1900, when it was decided to commence the preparation of the Catalogue from January 1, 1901. At this meeting an Executive Committee was appointed, consisting of the delegates of the Royal Society and representatives of the four largest subscribers—the United States of America, Germany, France, and Italy.

The materials out of which the Catalogue is formed are to be

furnished by Regional Bureaus.

Regional Bureaus have already been established in Belgium, Canada, Cape Colony, Denmark, Egypt, France, Great Britain and Ireland, Germany, Greece, Holland, Hungary, Italy, India and Ceylon, Japan, Mexico, New Zealand, New South Wales, Norway, Portugal, Poland, Queensland, Russia, South Australia, Sweden, Switzerland, the United States of America, Victoria, Western Australia, Finland.

The branches of Science to be included in the Catalogue are the

seventeen following:-

A-Mathematics

B — Mechanics C — Physics

D-Chemistry

E -Astronomy

F -Meteorology (including Terrestial Magnetism)

G—Mineralogy (including Petrology and Crystallography)

H-Geology

J —Geography (Mathematical and Physical)

K-Palæontology

L—General Biology

M-Botany

N-Zoology

O-Human Anatomy

P—Physical Anthropology

Q—Physiology (including experimental Psychology, Pharmacology and experimental Pathology)

R-Bacteriology

Each complete annual issue of the Catalogue will thus consist of seventeen volumes. The price at which this set will be sold to the public is £18. Individual volumes will be sold at prices varying with their size from about ten to thirty-five shillings.

A Schedule of Classification and an Index thereto will be prefixed to each volume in English, French, German, and Italian. This will not only enable the scientific worker to study the system of classification in the language with which he is most familiar, but also in cases of doubt—e.g. as to the meaning of a word—will enable him to refer to the corresponding entry in another language. Should there be a marked discrepancy among the schedules on any point the English schedule is to be taken as guide, the schedules printed in that language being those which were approved by the International Council.

The various headings and sub-headings throughout the Subject Index are given in English. Translations of the main headings can be found on reference to the schedules in the other languages by means of

the registration numbers that are attached to them.

The entries in the Subject Indexes are in the language of the original paper when that is one of the following five languages: Latin, English, French, German, and Italian. These are the only languages used in the Subject Index, but in case of translation the name of the language of the original is inserted within round brackets.

In the Authors' Catalogue each title is given in the original language. When, however, that language is not one of the five

above mentioned, a translation into one of these five languages is added. In such cases the actual title is printed first, and is followed by the translation within square brackets.

It was provided by the original scheme that the Catalogue should comprise all original contributions to the branches of science which come within its scope, whether these had been published in periodicals, or in the journals of societies, or as independent pamphlets, memoirs, or books.

In order that a scientific investigator might be in a position to ascertain by means of the Catalogue what has from time to time been published concerning each particular subject of inquiry, it was held to be of great importance that not only the titles of papers but their subject matter also should be indexed. As stated above, however, financial considerations have led to the number of subject-entries being at present limited in number. But the expense of making subject-entries would be very greatly reduced if all periodicals adopted a practice already carried out by some journals, namely, that of indexing each paper at the time of its publication. Indeed, were this carefully done, the Bureaus preparing the Catalogue would no longer have to study the contents of papers in order to prepare the subject-entries, and the saving thereby effected would make it possible to enlarge the scope of the Catalogue, until it include all original scientific communications. Seeing how necessary such a complete subject catalogue is for the progress of science, it is hoped that all editors and authors will co-operate in so preparing subject-indexes for all papers at the time of their publication.

INTERNATIONAL CATALOGUE OF SCIENTIFIC LITERATURE.

CENTRAL BUREAU.

34 and 35, Southampton Street, Strand, London, W.C.

Director.—H. FORSTER MORLEY, M.A., D.Sc.

REGIONAL BUREAUS.

All communications for the several Regional Bureaus are to be sent to the addresses here given.

Austria.—Herr Dr. J. Karabaček, Direktor, K. K. Hofbibliothek, Vienna.

Belgium.—Monsieur Paul Otlet, Secrétaire-Général de l'Office International de Bibliographie, Brussels.

Canada.—Prof. J. G. Adami, McGill College, Montreal.

Cape Colony.—Sir David Gill, K.C.B., F.R.S., Royal Observatory, Cape of Good Hope.

Denmark.—Dr. Martin Knudsen, Kastelsvej, 4, Copenhagen. Q.

Egypt.—Capt. H. J. Lyons, R.E., Director-General, Survey Department, Cairo.

Finland.—Prof. Wilhelm Ramsay, Universitetet i Finland, Helsingfors.

France.—Monsieur le Dr. J. Deniker, 8, Rue de Bufton, Paris.

Germany.—Herr Prof. Dr. O. Uhlworm, 48 Enckeplatz, 3A, Berlin.

Greece.—Monsieur D. Metaxas, Chargé d'Affaires for Greece, Greek Legation, 31, Marloes Road, Cromwell Road, S.W.

Holland.—Heer Prof. D. J. Korteweg, Universität, Amsterdam.

Hungary.—Herr Prof. August Heller, Ungarische Akademie, Buda-Pest.

India and Ceylon. -The Hon. Sec Asiatic Society of Bengal, 57, Park Street, Calcutta.

- Italy.—Cav. E. Mancini, Accademia dei Lincei, Palazzo Corsini, Lungara, Rome.
- Japan.—Prof. J. Sakurai, President, Imperial University, Tokyo.
- Mexico.—Señor Don José M. Vigil, Presidente del Instituto Bibliografico Mexicano, Biblioteca Nacional, Mexico City.
- New South Wales.—The Hon. Sec., Royal Society of New South Wales, Sydney.
- New Zealand.—Sir James Hector, K.C.M.G., Director of the New Zealand Institute, Wellington, N.Z.
- Norway.—Dr. J. Brunchorst, Bergenske Museum, Bergen.
- Poland (Austrian, Russian and Prussian).—Herr Dr. T. Estreicher, Sekretär, Komisya Bibliograficzna, Akademii Umiejetnosci, Cracow.
- Portugal.—Senhor F. Gomez Teixeira, Academia Polytechnica do Porto, Oporto.
- Queensland.—John Shirley, Esq., B.Sc., Cordelia Street, South Brisbane.
- Russia.—Monsieur E. Heintz, l'Observatoire Physique Central Nicolas, Vass. Ostr. 23-me ligne, 2, St. Petersburg.
- South Australia.—The Librarian, Public Library of South Australia, Adelaide.
- Sweden.—Dr. E. W. Dahlgren, Royal Academy of Sciences, Stockholm.
- Switzerland.—Herr Prof. Dr. J. H. Graf, Schweizerische Landesbibliothek, Bern.
- The United States of America.—Prof. S. P. Langley, Smithsonian Institution, Washington.
- Victoria.—Prof. J. W. Gregory, Royal Society of Victoria, Victoria Street, Melbourne.
- Western Australia.—J. S. Battye, Esq., Victoria Public Library, Perth.

INSTRUCTIONS.

The present volume consists of three parts:—

(a) Schedules and Indexes in four languages.

(b) An Authors' Catalogue.

(c) A Subject Catalogue.

The Subject Catalogue is divided into sections, each of which is denoted by a four-figure number between 0000 and 9999. These numbers follow one another in numerical order, but all the 9999 numbers are not used, for it is intended to fill up the gaps by interpolation of such additional sections as may be required for additions to the

system of classification in future years.

To enable the reader to find these numbers quickly, the first or last number on the page is repeated at the head of the page. In looking up a subject, these numbers, which are called Registration numbers, should be used instead of the ordinary pagination. These Registration numbers serve to divide up the subject into sections, each of which deals with related matter. Thus, the aromatic amines will be found grouped together in the section 1630, the plant-alkaloids in 3010, gas analysis in 6400, and so forth. This will enable a worker on a particular subject to find the various papers dealing with that subject grouped together.

There are two ways of finding the papers relating to a particular subject. One is to study the Schedule. The reader will in most cases be able to decide in which group the papers on a particular subject are likely to be indexed. The other course is to consult the index to the Schedule. The numbers given in this index can be used either as a reference to the Schedule, or as indicating the position which the given subject occupies in the Subject Catalogue. Thus, in the index to the Schedule, Lead is given as 0580. Accordingly, references to Lead and its salts will be found in the Subject Catalogue

under the Registration number 0580.

At the end of the volume a large number of the organic substances referred to in the Subject Catalogue are arranged in alphabetical order. The four-figure numbers given in this list are the Registration numbers. The list does not contain the names of elements or inorganic compounds.

If the reader remember the name of the Author of a paper on a given subject, he will probably find it convenient to refer to the

Authors' Catalogue rather than to the Subject Catalogue.

In the Authors' Catalogue the four-figure numbers placed within square brackets at the end of each entry are Registration numbers, and serve to indicate the scope of each paper indexed. The meaning of these numbers will at once be found by reference to the Schedule.

In case the abbreviated titles of Journals are not understood, a key

to these is provided at the end of the volume.

NOTICE.

On account of the difficulties met with in fully organising the work of the Regional Bureaus, the collection of the material for the year 1901 has been somewhat delayed. It has therefore been thought desirable to issue incomplete volumes for some of the subjects.

The first part of the Chemistry Volume is now issued, and it will be followed in the course of a few months by a second part.

It is intended that in future years, when the organisation for the collection of the index material has been fully developed, only one volume of Chemistry shall appear in each year.

International Catalogue of Scientific Literature.

(D.) CHEMISTRY.

0000 Philosophy.

0010 History. Biography.

0020 Periodicals. Reports of Institutions, Societies, Congresses, etc.

0030 General Treatises, Text Books, Dictionaries, Bibliographies. Tables.

0040 Addresses, Lectures.

0050 Pedagogy.

0060 Institutions, Collections, Economics.

0070 Nomenclature.

Chemistry (Specific) of the Elements.

0100 General.

ALL specifically chemical subject matter, and such other entries as may be desirable, relating to the elements generally excepting carbon, shall be arranged under this heading. In the case of carbon, such entries as concern the element or those of its compounds which are not treated as derivatives of hydrocarbons (cyanogen, &c.) shall alone be included under this heading.

The elements shall be arranged alphabetically in the order of their symbols, and numbered from 0110 onwards as follows, the

appropriate symbol being appended to each number :-

(D-1070)

0440	/ A - 3	111) ()		37
0110	(Ag) Argentum (S	silver). 0530	(Ne)	Neon.
0120	(Al) Aluminium.	0540	(N1)	Nickel.
0130	(Ar) Argon.	()55()	(O)	Oxygen.
()14()	(As) Arsenic.	0.560	(Os)	Oxygen. Osmium.
0150	(Au) Aurum (Gold	l). 0570	(\mathbf{P})	Phosphorus.
	(B) Boron.	0580	(Pb)	Phosphorus. Lead.
	(Ba) Barium.	0590	(Pd)	Palladium.
0180	(Be) Bervllium.	0600	(\mathbf{Pr})	Praseodymium.
	(Bi) Bismuth.	0610	(\mathbf{Pt})	Praseodymium. Platinum.
	(Br) Bromine.	0620		Radium.
	(C) Carbon.	0630	(\mathbf{Rb})	Rubidium.
	(Ca) Calcium.	0640	(Rh)	Rhodium.
0230	(Cd) Cadmium.			Ruthenium.
0240	(Ce) Cerium.	0660	(S)	Sulphur.
	(C1) Chlorine.	0670	(Sa)	Samarium.
-0260	(Co) Cobalt.	0680	(Sb)	Stibium (Antimony).
0270	(Cr) Chromium.	0690	(Sc)	Scandium.
0280	(Cs) Cæsium.			Selenium.
0290	(Cu) Copper.	0710	(Si)	Silicon.
0300	(Er) Erbium.	0720	(Sn)	Stannum (Tin).
0310	(F) Fluorine.	0730	(Sr)	Strontium.
0320	(Fe) Ferrum (Iron	0740		Tantalum.
	(Ga) Gallium.	0750		Terbium.
	(Gd) Gadolinium.	0760	(Te)	Tellurium.
0350	(Ge) Germanium.	0770	(Th)	Thorium.
0360	(H) Hydrogen.	0780	(Ti)	Thorium. Titanium.
0370	(He) Helium.	0790	$(\mathbf{T}1)$	Thallium.
0380	(Hø) Hydraroven	m 0800	(Tu)	Thulium.
0390	(I) Iodine. [(Mercury). 0810		Uranium.
0400	(In) Indium	0820	(Va)	Vanadium.
0410	(I) Iodine. [(In) Indium (Ir) Iridium. (K) Kalium (Pot	0830	(Vi)	Victorium. Wolfram (Tungsten). Xenon.
0420	(K) Kalium (Pot	assium), 0840	(W)	Wolfram (Tungsten).
0430	(Kr) Krypton.	0850	(\mathbf{X})	Xenon.
	(La) Lanthanum.	0860	(Yr)	Yttrium.
	(Li) Lithium.	0870	(Yt)	Yttrium. Ytterbium.
	(Mg) Magnesium.	0880	(Zn)	Zinc.
0470	(Mn) Manganese.			Zirconium.
0480	(Mo) Molybdenum			
0490	(N) Nitrogen.			
0500	(Na) Natrium (So	odium).		
	(Nb) Niobium.	on wall je		
	(Nd) Neodymium	(Didymium)		
000	(270) Moody midin	(Didy midili).		

All entries relating to the elements generally, or which cannot be specifically referred to any one of the known elements, shall be arranged under 0100.

Specific entries relating to the halogens collectively shall be arranged in division 0250 under *Halogens*.

The mode of sub-dividing entries made under any element in each numbered division shall be as follows:—

- (a) All entries relating either to the element itself or of a general character shall come immediately under the number.
- (b) Salts are to be indexed under the registration number of the metal, and, in general, compounds are to be indexed under the registration number of the most characteristic element in them.

The registration number must be immediately followed by the symbol of the characteristic element, followed by that of the other element or elements. Where one compound only is dealt with, its formula may be given

immediately after the registration number.

Thus, after each metal, its compounds with the following elements would be placed in the following order in the Catalogue: As, B, Br, C, Cl, F, H, I, N, O, P, S, Si, these, and any other elements being taken in the order in which they occur in the preceding table.

(c) References to hydroxides, acids, and salts that contain oxygen shall be entered under the oxide; the corresponding sulphur compounds under the sulphide.

Thus, under 0420 KO would be placed the following compounds of potassium (among others): oxides, hydroxide, nitrate, nitrite, hypophosphite, phosphate, hypochlorite, hypopromite, chlorite, chlorate, perchlorate, bromate, iodate, sulphite, sulphate, silicate, manganate, permanganate, &c.

Under 0420 KS would be placed any compound containing sulphur that may be considered to be derived by the substitution of sulphur for one or more atoms of oxygen, e.g., sulphide, sulph-hydrides, thiocarbonates, dithiocarbonates, trithiocarbonates, thiosulphates, thionates, thioarsenites, &c.

(d) In each subdivision the entries may be arranged in such order that those relating, a, to the history or origin of the substance come first, and following these, those relating, β, to its physical properties; γ, to its preparation or manufacture; ê, to its structure, or of a theoretical nature; ε, to its interactions or use; ζ, to its compounds.

It will, as a rule, be unnecessary to repeat a reference to any one substance under each of the sub-sections, $a-\zeta$; it would suffice to enter the reference in one of these (say β), and to append at the close of the entry, γ , \hat{c} , &c., if statements of special importance falling under these headings are made in the communication.

(D-1070)

Laboratory Procedure.

0900 General.

0910 Plans, fittings, appliances and apparatus.

0920 Lecture apparatus and experiments.

0930 Operations in inorganic chemistry.

Entries under 0930 shall be made under headings such as dissolution and solvents, crystallisation, distillation, sublimation, reduction by hydrogen, &c., oxidation, electrolysis, furnace operations, &c., arranged alphabetically.

Organic (Carbon) Chemistry.

1000 General.

All entries relating to the subject generally shall be arranged in this division under 1000, excepting those relating to carbon itself or to compounds not usually regarded as derivatives of

hydrocarbons.

Substitution derivatives of the compounds included in each of the numbered divisions—especially baloid and allied derivatives formed by the introduction of monad radicles—shall, as far as possible, be entered under the compounds from which they are derived.

Entries under the name of a substance may, if necessary, be subdivided in the manner provided for inorganic substances.

In preparing the slips, and whenever the name of the compound is ambiguous, or not likely to suggest the constitution, the structural formula should be added. This is chiefly to assist the Editor.

Hydrocarbons.

1100 General.

1110 Paraffins.1120 Unsaturated open chain hydrocarbons.

1130 Benzenoid hydrocarbons.

Reduced benzenoid hydrocarbons. Cyclic hydrocarbons other than benzenoid hydrocarbons. (Terpenes, &c.)

1150 Unclassified hydrocarbons.

Each of these divisions shall be subdivided (excepting 1100 and 1110) into isologous groups, in each of which compounds shall be entered in homologous order.

Haloid and allied substitution derivatives shall be entered

under the corresponding hydrocarbon.

In preparing the slips for 1120 to 1150, after the registration letter and registration number, the empirical or, if possible, the structural formula of the hydrocarbon shall be given. Then should follow the name of the hydrocarbon, and, in the case of substitution products, the symbols of the substituting groups, Cl, CN NO₂, &c.

Alcohols and Ethers.

1200 General. (See also Q 1605).

1210 Paraffin-ols.

1220 Unsaturated open chain-ols.

1230 Benzenoid-ols.

1240 Reduced benzeno'd-ols. Cyclic-ols other than benzenoid-ols.

1250 Unclassified alcohols.

Each of these divisions shall be subdivided into ols, di-ols, tri-ols, &c., each of which shall be further subdivided as under hydrocarbons.

Haloid and allied derivatives of alcohols, thienols and selenols,

&c., shall be entered under corresponding alcohols.

Ethers shall be entered under the alcohols from which they are derived, also ethereal salts of inorganic acids and of the cyanic acids.

Acids.

1300 General. (See also Q 1500-1550).

1310 Paraffin acids.

1320 Unsaturated open chain acids.

1330 Benzenoid acids.

1340 Reduced benzenoid acids. Cyclic acids other than benzenoid acids.

1350 Unclassified acids.

Each of these divisions shall be subdivided according to the number of oxygen atoms present in the acid, further subdivision being carried out as in the case of the hydrocarbons from which the acids may be considered to be derived by substitution of hydrogen by carboxyl, SO₃H, &c.

The position of the acid in the isologous series shall be deduced from the empirical formula. The empirical or, if possible, the structural formula should follow the registration number.

Sulphinic and sulphonic acids shall be included under acids in

the subdivisions of the corresponding carboxy acids.

Derivatives of acids shall as far as possible be included under acids, such as haloid and allied derivatives, hydroxy and aminoacids, aldehydic and keto-acids, ethereal salts, acid chlorides, acid-amides, oxides, &c.

Aldehydes.

1400 General.

1410 Paraffin-als.

1420 Unsaturated open chain-als.

1430 Benzenoid-als.

1440 Reduced benzenoid and cyclic-als other than benzenoid-als.

1450 Unclassified aldehydes.

Each of these divisions shall be subdivided according to the number of oxygen atoms present in the aldehyde, further subdivision being carried out as in the case of hydrocarbons.

Ketones.

1500 General.

1510 Paraffin-ons.

1520 Unsaturated open chain-ons.

1530 Benzenoid-ons.

1540 Reduced benzenoid and cyclic-ons other than benzenoid-ons.

1550 Unclassified ketones.

Each of these divisions shall be subdivided according to the number of oxygen atoms present in the keto-compound, further subdivision being carried out as in the case of hydrocarbons.

Amino-Compounds.

1600 General.

1610 Amino-paraffins.

1620 Amino-derivatives of unsaturated open chain hydrocarbons.

1630 Amino-derivatives of benzenoid hydrocarbons.

1640 Amino-derivatives of reduced benzenoid and cyclic hydrocarbons.

1650 Unclassified amino-compounds.

1660 Imides, imido-ethers, &c.

Each of the divisions 1610–1640 shall be subdivided into monamino- diamino-, &c., derivatives, which shall be arranged as in other series.

Hydroxylamine derivatives shall constitute a sub-section of the monamino-; hydrazine derivatives, amidines and amidoxims a sub-section of the diamino; and diazoimide (N₂H) derivatives a sub-section of the triamino-derivatives.

Secondary and tertiary amines shall be entered under the primary amines from which they are derived.

Ammonium derivatives shall be entered under the corresponding amino-derivatives.

Azo-Compounds

4700 General.

1710 Azo-compounds (open chain).

1720 ,, ,, (closed chain). 1730 Diazo-compounds (open chain).

1730 Diazo-compounds (open chain). 1740 , , (clesed chain).

1750 Unclassified azo-compounds.

Hydrazo- and oxyazo- compounds shall be entered under corresponding azo-derivatives.

All compounds containing the azo-grouping (i.e., disazo, &c.) shall be classified in this section.

The empirical formulæ of the compounds in the divisions 1700 to 1750 must be given.

Carbohydrates; Glucosides; Resins.

- 1800 General. (See also Q 1400-1440)
- 1810 Monosaccharides.
- 1820 Disaccharides.
- 1830 Trisaccharides.
- 1840 Carbohydrates other than mono-di- and trisacchar ides.
- 1850 Glucosides. (See also Q 9135).
- 1860 Resins. Unclassified neutral compounds.

Compounds belonging to divisions 1810, 1820, 1830, shall be subdivided according to the number of oxygen atoms they contain, and whenever necessary further subdivided as in other series.

Compounds belonging to divisions 1840, 1850, and 1860, shall be entered alphabetically.

Mixed Cycloids.

- 1900 General.
- 1910 Cycloids containing oxygen.
- 1920 ,, sulphur (or Se or Te).
- 1930 , nitrogen (or P).
- 1940 , several elements besides carbon.
- 1950 Unclassified cycloids.

Cycloids other than hydrocarbons, formed by the interposition of one or more polyad elements other than carbon, shall be arranged in this group—e.g., pyrone, thiophen, pyridine, piperidine, pyrazole, uric acid, cyanuric acid, &c.

Each of the divisions shall be subdivided according to the number of polyad elements other than carbon present in the

compound.

2000 Organo-metallic and allied Compounds.

All compounds of hydrocarbon radicles with elements other than the balogens, oxygen, sulphur, selenium, and nitrogen, shall be entered in this section in the alphabetical order of the dominant elements. Under each element the order of arrangement shall be as in other series.

Alkaloids.

- 3000 General.
- 3010 Alkaloids derived from plants. (See also Q 9130).
- 3020 .. ,, .. animals. (See also Q 8485).

Under 3010 a list shall be given of vegeto-alkaloids, together with the Latin names of the plants from which they have been obtained, arranged in the alphabetical order of the plant names. In 3010 and 3020 alkaloids shall be arranged alphabetically.

Proteids

4000 General.

4010 Animal proteids. (See also Q 1100-1190, 8330, 8440, 9140).

4020 Vegetable.

Entries in these two groups shall be arranged alphabetically.

Coloured Compounds.

5000 General.

5010 Coloured substances not dyestuffs.

5020 Dyestuffs.

These divisions shall be subdivided—5010 into Hydrocarbons (coloured), Alcohols (coloured), Ketones (coloured), &c.; 5020 into Azo - dyes, Triphenylmethane - dyes, Anthracene - dyes, Dyestuffs of vegetable origin, Unclassified dyes, &c., in each of which subdivision entries shall be arranged alphabetically.

5500 Operations in Organic Chemistry.

Entries shall be made in this division under headings such as dissolution and solvents, distillation, &c., oxidation, nitration, acetylation, hydrolysis, &c., &c.

Analytical Chemistry.

6000 General.

6100 Detection of elements.

6150 .. compounds.

6200 Estimation of elements

6300 compounds.

6400 Gas analysis.

6500 Applied analysis.

All entries of a general character relating to apparatus, methods, &c., &c., shall be arranged in division 6000, under

appropriate headings.

Division 6200 shall include all entries relating to the determination of individual elements in their compounds and in mixtures, excluding determinations of atomic weight. The entries shall be arranged in sections distinguished by the elementary symbols

used as registration symbols.

Division 6300 shall include all entries relating to the determination of individual compounds—e.g., alkaloids, carbohydrates, &c., including that of compound radicles such as acetyl in acetates, methyl in ethers, &c., but excluding gases. The entries shall be arranged in sections distinguished by the elementary symbols of the dominant elements in the compounds used as registration symbols, or in the case of organic compounds by the registration symbols of the groups to which they belong. If necessary, gravimetric, volumetric, electrolytic, physical, &c., methods may be distinguished by letters, such as g, v, &c.

Division 6500 shall include all entries relating to the analysis of composite materials such as drugs, foods, soils, waters and technical products generally, arranged under appropriate significant headings. (For analysis of minerals and rocks see also G 32, 87).

Theoretical and Physical Chemistry.

- 7000 General.
- 7050 Conditions and laws of chemical change.
- 7100 Mass properties.
- 7150 Mechanical properties.
- 7200 Thermal properties.
- 7250 Electrical and magnetic properties.
- 7300 Optical properties.
- 7350 Photo-chemistry.

The entries in these sections shall be arranged under appro-

priate significant headings.

Section 7000 shall include general speculations on energetics, entropy, philosophy, and the theory of cognition, as well as all entries of a general character relating to such subjects as the constitution of matter, the molecular and atomic hypothesis, the classification of elements and of compounds, the periodic law, &c., allotropy (to include all forms of isomerism, see also G 500–540) and structure, interrelationship of gases, liquids and solids, &c. (See also C Physics).

Section 7100 shall include all entries relating to atomic and molecular weights, to densities of gases, liquids or solids (see also B 0146; C 1850), to molecular and atomic volumes, and to

crystallography.

Section 7150 shall include all entries relating to motion, diffusion, solubility, cohesion, surface tension (see also C 0300),

and viscosity. (See also B 2540, 3650).

Section 7200 shall include all entries relating to combustion and flame, dissociation, thermo-chemistry, melting and boiling points (see also C 1810, 1840), specific and latent heats (see also C 1620, 1640, 1820), electric furnace operations.

Section 7250 shall include all entries relating to electrolysis which do not come under analysis. (See also C 6200-6250, and

(magnetic) C 6650).

Physiological Chemistry.

- 8000 General. (See also Q 1010-1085).
- 8010 Enzymes. (See also Q 1200-1240, 8335, 9160).
- 8020 Fermentation. (See also L 5000; M 3100; R 1820).
- 8030 Vegetable metabolism.
- 8040 Animal metabolism. (See also Q 7900).
- 8050 Pathologic changes—immunity.

The entries under these headings shall be confined to notices of specifically chemical work on the subjects scheduled.

INDEX

TO

(D) CHEMISTRY.

Acetylation			5500	Argon				0130
Acid, chlorides, see A	cids.			Arsenic				0140
Acid, chlorides, see A. Acids, Benzenoid — Cyclic			1330	Atomic theory				7000
— Cyclic			1340	volumes				7100
Fatty			1310	- weights				7100
Inorganic, cont:				Aurum				0150
gen, see their cl	naracter	istic		Azo-compounds				1700
gen, see their cl				- Closed cha	ain			1720
Organic			1300	Open chai				1710
- Unclassified			1350	- Unclassifie	ed			1750
- Unsaturated			1320	Barium				0170
Addresses			0040	Benzenoid alcol				1230
Alcohols			1200	- aldehydes				1430
- Benzenoid			1230	amines				1630
— Benzenoid			1240	hydrocarb				1130
- derived from pa	raffins		1210	ketones				1530
- Unclassified.			1250	Beryllium				0180
- Unsaturated			1220	Bibliographies				0030
Aldehydes			1400	Bibliographies Biography				0010
— Benzenoid			1430	Bismuth				0190
— Cyclic			1440	Boiling points				7200
- derived from	unsatur	ated		Boron	, .			0160
hydrocarbons			1420	Bromates, see t				
Paraffinoid			1410	Bromine				0200
Unclassified			1450	Cadmium				0230
Aldehydic acids, see	Acids.			Cadmium Cæsium				0280
Alkaloids			3000	Calcium				0220
Allotropy			7000	Carbohydrates				1800
Aluminium			0120	Carbon				0210
Amides of acids, see				Carbon Cerium				0240
Amidines, see Amines	3.			Chlorates, see t				
Amidoxims, see Amin	es.			Chlorides of Ac	cids, see .	Acids.		
Amines			1600	Chlorine				0250
Benzenoid			1630	Chlorites, see th				
Cyclie			1640	Chromium				0270
— Saturated			1610	Classification, (070,	7000
Unclassified			1650	Cobalt				0260
- Unsaturated			1620	Cohesion .				7150
Analytical Chemistry			6000	Collections				0060
			5020	Coloured comp	ounds, C	rganic		5000
Aniline dyes Antimony			0680	Combustion				7200
Apparatus		0910,	6000	Congresses, Re	ports of			0020
Argentum			0110	Copper				0290

61 -4-111 -41			0000	~500	II	. Moto	1	
Crystallisation	* *	• •	0930,		Hypochlorites, see the			
Crystallography Cyclic alcohols	* *	• •	• •	$7100 \\ 1240$	Hypophosphites, see			
Cyclic alcohols amines hydrocarbo		• •	• •	1640				1660
brdvogerh	ane.			1140	Imides Imido ethers			1660
ketones	3115			1540	Immunity			8050
Cycloids, Mixed				1900	Indium			0400
Densities				7100	Institutions			0060
Diamines, see A		• •		1100	Immunity			0020
Diazo-compound		n cha	in	1730	Iodates, see the Meta	al		00=0
Closed cha	is, Ope	ii ciia	111	1740	Iodine			0390
Diazoimide, see	Amine	u · ·	• •	1.110	Iridium			0410
Dictionaries	ZXIIIIIO.			0030	Iron			0320
Dictionaries Didymium Diffusion				0520	Iron Isomerisms			7000
Diffusion				7150	Isonitroso-compound	s see Ar	nines.	,000
Disazo-compour	ids see	120.	com.	,100	Kasium	, 500 1 2.2		0420
nounde					Keto acids, see Acids			0.10
Dissociation Dissolution Distillation Dye stuffs. Economics Electrical prope				7200	Ketones			1500
Dissolution			0930	5500	— Benzenoid			1530
Distillation	• •	• •	0930,	5500	— Cyclic			1540
Dve stuffs			onan,	5020	— derived from	nnsatu		4010
Economics	• •			0060	hydrocarbons			1520
Electrical prope	rties			7250	hydrocarbons —— Paraffinoid —— Unclassified			1510
Electric furnace	onerst	ions		7200	— Unclassified			1550
Electrolysis	operac	0930	5500	7250	Krypton			0430
Electrolysis Elements Enzymes Erbium Esters see Acid		(7,7,7)(7,	, ,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	0100	Laboratory fittings			0910
Enzymes				8010	Laboratory fittings procedure			0900
Erhium				0300	Lanthanum			0140
Esters, see Acid.	e	• •		0000	Latent heat			7200
Ethereal salts, s		9			Lead			0580
Ethers, see the			rhich		Lecture apparatus			0920
they are relat		15 60 1	111.011		Lanthanum Latent heat Lead Lecture apparatus — experiments			0920
				8020	Lectures			0040
Ferrum				0320	Lithium			0450
Flame	• •			7200	Lithium Magnesiun			0460
Fluorine				0310	Magnetic properties			7250
Food analysis				6500	Magnetic properties Manganates, see the	Metal.		. 200
Furnace operati	ons		0930,		Manganese			0470
Gadolinium				0340	Melting points			7200
Gallium				0330	Melting points Mercury			0390
Gas analysis				6400	Metabolism, Animal			8040
Germanium				0350	Vegetable			8030
Glucoses				1810	Molecular volumes			7100
Glucosides				1850	weights			7100
Fermentation Ferrum Flame Fluorine Flood analysis Furnace operati Gadolinium Gallium Gallium Glucoses Glucosides Gold Halogens Helium History Hydrargyrum Hydrazines, see				0150				0480
Halogens				0250	Natrium			0500
Helium				0370	Natrium Neodynium Neon Nickel Niobium			0520
History				0010	Neon			0530
Hydrargyrum				0380	Nickel			0540
Hydrazines, see	Amine	s and	Azo-		Niobium			0510
compounds.					Nitrates, see the Me	tal.		
Hydrogarhone				1100	Nitration			5500
- Benzenoid				1130	Nitrites, see the Met	al		
— Cyclic				1140	Nitrogen			0490
- Saturated				1110	Nomenclature			0070
- Unclassifie	d			1150	Optical properties			7300
Unsaturate	ed			1120	Organic Chemistry			1000
Benzenoid Cyclic Saturated Unclassifie Unsaturated Hydrogen Hydrolyses				0360	Nitrogen	pounds		2000
Hydrolyses				5500	Osmium			0560
Hydroxides, Met	tallic, se	e the	Metal.		Oxyazo-compounds,	see	Azo-	
Hydroxy acids,					compounds.			
					-			

11

Oxidation	0930	5500	Specific heat		 7200
Oxides of acid radicles, see A		0000	Stannum		 0720
Oxides, see the other Element			Ovil 1		 0680
Oximido-compounds, see Ami			Strontium		 0730
Ovegen		0550	Structural formule		 7000
Oxygen Palladium		0590	0 3 31 11		5500
Pavaffina		1110	Sucroses		1820
Pathological Chemistry		8050	Sucroses Sugars		 1800
Pedagogy		0050	Sulphates, see the Metal		 1000
Perchlorates, see the Metal.		0000	Sulph-hydrides, see the		
Periodicals		0020	Sulphides, see the Metal		
Periodic law		7000	Sulphites, see the Metal.		
Permanganates, see the Metal		,000	Sulphonic acids, see Acid		
Philosophy		0000	Sulphur		 0660
Phosphates, see the Metal.		0000	Surface tension		 7150
Phosphorus		0570			 0030
		7350	Tantalum		 0740
Photo-Chemistry Physical Chemistry		7000	Tantalum		 0760
Physiological Chemistry.		8000	Terbium		 0750
		1930	Ternenes		 1140
Piperidine Platinum		0610	Text-books		 0030
Potassium.		0420	Thallium		 0790
Praseodymium		0600	Thermo-Chemistry		 7200
Proteids		4000	Thiocarbonates, see the	Metal	 . = 00
Proteids Proximate analysis		6300	Thionates, see the Metal		
Prescolo		1930	Thiophene		 1920
Pyrazole Pyridine		1930	Thiosulphates, see the M		 14/20
Qualitative analysis		6100	Thorium		 0770
Quantitative analysis		6200			 0800
Radium		0620	Tin		 0720
Reduction	0930,		cont 1		 0780
		1860	Treatises, General		 0030
Rhodium		0640			 0840
Rubidium		0630			 1220
		0650	2.7.4		 1420
Ruthenium Salts, see the Metal.		0000	, *		 1620
Samarium		0670			 1120
Saturated alcohols		1210			 1520
-— aldehydes		1410			 0810
amines		1610	Vanadium		 0820
hydrocarbons		1110	202 1 2 2 2 2 1 2 2		 3010
— ketones		1510	Vietovium		 0830
— ketones Scandium		0690	The state of the s		 7150
44 3 4		0700			6500
(313) (3.7) (3.7)		0100			 0840
Silicon		0710			 0850
Silver		0110			 0870
Societies, Reports of		0020			 0860
Solubility		7150			 0880
Solubility	0930,				 0890
	0930,		Zar comum		 0000
Solvents	0000,	9000			

Catalogue International de la Littérature Scientifique.

(D.) CHIMIE.

0000 I	Phil	oso	h	ie.
--------	------	-----	---	-----

- 0010 Histoire. Biographie.
- 0020 Périodiques. Rapports d'Institutions, de Sociétés, de Congrès, etc.
- 0030 Traités généraux, Manuels, Dictionnaires, Bibliographies, Tables.
- 0040 Discours, Cours et Conférences.
- 0050 Enseignement.
- 0060 Institutions, Collections, Applications pratiques.
- 0070 Nomenclature.

Chimie (spéciale) des éléments.

0100 Généralités.

Tour mémoire dont le sujet se rapporte à la chimie spéciale, et tous autres articles qui se rapportent aux éléments chimiques en général, excepté le carbone, doivent être classés sous cette rubrique.

Pour le carbone on y fera rentrer uniquement ce qui le concerne comme élément, ou bien ce qui concerne ses composés qui ne sont pas considérés comme dérivés des hydrocarbures (cyanogène, etc.).

Les éléments seront arrangés par ordre alphabétique de leurs symboles, et numérotés à partir de 0110, en ayant soin d'ajouter le symbole de l'élément à chaque numéro:—

0110 (Ag) Argent.	0510 (Nb) Niobium.
0120 (Al) Aluminium.	0520 (Nd) Didyme.
0130 (Ar) Argon.	0530 (Ne) Néon.
0140 (As) Arsenic.	0540 (Ni) Nickel.
0150 (Au) Or.	0550 (O) Oxygène.
0160 (B) Bore.	0560 (Os) Osmium.
0170 (Ba) Baryum. [ium).	0570 (P) Phosphore.
0180 (Be) Beryllium (Glucin-	0580 (Pb) Plomb.
0190 (Bi) Bismuth.	0590 (Pd) Palladium.
0200 (Br) Brome.	0600 (Pr) Praséodyme.
0210 (C) Carbone.	0610 (Pt) Platine.
0220 (Ca) Calcium.	0620 Radium.
0230 (Cd) Cadmium.	0630 (Rb) Rubidium.
0240 (Ce) Cerium.	0640 (Rh) Rhodium.
0250 (C1) Chlore.	0650 (Ru) Ruthénium.
0260 (Co) Cobalt.	0660 (S) Soufre.
0270 (Cr) Chrome.	0670 (Sa) Samarium.
0280 (Cs) Casium.	0680 (Sb) Antimoine.
0290 (Cu) Univre.	0690 (Sc) Scandium.
0300 (Er) Erbium. 0310 (F) Fluor.	0700 (Se) Selénium
0310 (F) Fluor.	0710 (Si) Silicium.
0320 (Fe) Fer.	0720 (Sn) Etain.
0330 (Ga) Gallium.	0730 (Sr) Strontium.
0340 (Gd) Gadolinium.	0740 (Ta) Tantale.
0350 (Ge) Germanium.	0759 (Tb) Terbium.
0360 (H) Hydrogène.	0760 (Te) Tellure.
0370 (He) Hélium.	0770 (Th) Thorium.
0380 (Hg) Mercure.	0780 (Ti) Titane.
0390 (I) Iode.	0790 (Tl) Thallium.
0400 (In) Indium.	0800 (Tú) Thulium.
0410 (Ir) Iridium.	0810 (Ur) Uranium.
0420 (K) Potassium.	0820 (Va) Vanadium. 0830 (Vi) Victorium.
0436 (Kr) Krypton.	0830 (Vi) Victorium.
0440 (La) Lanthane.	0840 (W) Tungstène (Wolfram).
0450 (Li) Lithium.	0850 (X) Xénon.
0460 (Mg) Magnésium.	0860 (Yr) Yttrium.
0470 (Mn) Manganèse.	0870 (Yt) Ytterbium. 0880 (Zn) Zinc.
0480 (Mo) Molybdène.	0380 (Zn) Zinc.
0490 (N) Azote.	0890 (Zr) Zirconium.
0500 (Na) Sodium.	

Tout les articles se rapportant aux éléments en général, ou ceux qui ne peuvent être spécialement rapportés à l'un des éléments connus, doivent être classés sous le No. 0100.

Les articles se rapportant aux halogènes collectivement doivent être placés dans la division 0250 sous le nom d'halogènes.

Les articles relatifs à un élément seront subdivisés dans chaque division numérotée de la manière suivante :—

(a) Tout article se rapportant à l'élément lui-même ayant un caractère général viendra immédiatement après le numéro.

15

- (b) Les sels rentreront sous le nombre classificateur du métal, et en général les composés seront placés sous le nombre classificateur de l'élément le plus caractéristique qu'ils contiennent.
 - Le nombre classificateur doit être immédiatement suivi du symbole de l'élément caractéristique, suivi par celui ou ceux de l'autre ou des autres éléments. Quand il s'agit d'un seul composé isolément, sa formule doit être donnée immédiatement après le nombre classificateur.
 - Ainsi après chaque métal, ses composés avec les éléments suivants seront placés dans cet ordre dans le Catalogue: As, B, Br, C, Cl, F, H, I, N, O, P, S, Si, ceux-ci et tous autres éléments étant pris dans l'ordre où ils se présentent à la table précedente.
- (c) Ce qui se rapporte aux hydroxydes, acides, et sels qui contiennent de l'oxygène sera classé sous la rubrique Oxydes. Les composés sulfurés correspondants sous la rubrique Sulfures.
 - Ainsi sous "0420 KO" seront placés les composés suivants du potassium (entre autres): Oxydes, hydroxides, nitrate, nitrate, hypophosphite, phosphate, hypochlorite, hypobromite, chlorite, chlorate, perchlorate, bromate, iodate, sulfite, sulfate, silicate, manganate, permanganate, etc.
 - Sous "0420 KS" seront placés les composés du soufre qui peuvent être considérés comme dérivés de substitution du soufre à l'oxygène pour un ou plusieurs atomes; ex., sulfure, sulfhydrate, thiocarbonates, dithiocarbonates, trithiocarbonates, thiosulfates, thionates, thioarsénites, etc.
- (d) Dans chaque subdivision les articles doivent être arrangés dans un ordre tel que ceux relatifs. a, à l'histoire ou à l'origine de la substance viennent en premier lieu et ensuite ceux relatifs, β, à ses propriétés physiques; γ, à sa préparation ou sa fabrication; ĉ. relatifs à sa structure ou d'une nature théorique; є, relatifs à ses réactions ou usages; ζ, à ses composés.

Règle générale, il n'est pas nécessaire de répéter le renseignement relatif à une substance sous chacune des subdivisions mentionnées plus haut, $a-\zeta$; il suffira d'inscrire le renseignement dans une de celles-ci $(ex. \beta)$, et d'ajouter à la fin de l'article les lettres γ , \hat{c} , etc., si le mémoire contient des données importantes relevant de ces rubriques.

Laboratoires et leur Organisation.

0900 Généralités.

0910 Plans, agencements, matériel et appareils.

0920 Appareils et expériences de cours.0930 Opérations de chimie inorganique.

Les articles sous le No. 0930 seront rangés sous des titres tels que: dissolution et solvants, cristallisation, distillation, sublimation, réduction par hydrogène, etc., oxydation, électrolyse, opérations au four, etc., le tout par ordre alphabétique.

Chimie organique ou chimie du carbone.

1000 Généralités.

Tous les articles se rapportant à ce sujet en général seront arrangés dans cette division sous le No. 1000, excepté ceux qui sont relatifs au carbone lui-même, ou à ses composés qui ne sont pas considérés habituellement comme dérivés des hydrocarbures.

Les dérivés de substitution des composés inclus dans chacune des divisions numérotées ci-dessous, particulièrement les dérivés halogènes et les dérivés de structure voisine fournis par l'introduction d'un radical monovalent, seront autant que possible classés avec les composés dont ils dérivent.

Les articles relatifs à une substance peuvent être, si c'est necéssaire, subdivisés de la même manière indiquée pour les sub-

stances inorganiques.

En préparant les fiches, quand le nom du composé est ambigu, ou n'indique pas nettement sa constitution, sa formule structurale doit être ajoutée, cela surtout pour aider l'Editeur.

Hydrocarbures.

1100 Généralités.

1110 Carbures saturés.

1120 Carbures non-saturés à chaîne ouverte.

1130 Carbures benzéniques.

1140 Carbures hydrobenzéniques. Carbures cycliques autres que les carbures benzéniques (terpènes, etc.).

.1150 Carbures non classés.

Chacune de ces divisions sera subdivisée (excepté 1100 et 1110) en groupes de même espèce—isologues—dans chacun desquels les composés entreront dans l'ordre des homologues.

Les dérivés halogénés et les dérives de substitution analogues

doivent être classés avec l'hydrocarbure correspondant.

En préparant les fiches de 1120 à 1150 on indiquera après la lettre d'enregistrement et le numéro classificateur, la formule empirique, ou si c'est possible la formule de structure de l'hydrocarbure. Viendront ensuite le nom de l'hydrocarbure, et dans le cas de produits à substitution, les symboles des groupes substitués Cl, CN, NO₂, etc.

Alcools et éthers.

1200 Genéralités. (Voy. aussi Q 1605).

1210 Alcools saturés.

1220 Alcools non saturés à chaine ouverte.

1230 Alcools benzéniques.

1240 Alcools hydrobenzéniques. Alcools cycliques autres que les alcools benzéniques.

1250 Alcools non classés.

Chacune de ces divisions sera subdivisée en ols, di-ols, tri-ols, etc.; chacun de ceux-ci sera subdivisé à son tour comme les hydrocarbures.

Les dérivés halogénés et les dérivés analogues des alcools, des thiols et des sélénols doivent être classés avec les alcools corre-

spondants.

Les éthers seront classés avec les alcools dont ils dérivent, ainsi que les éthers-sels des acides inorganiques et des acides cyaniques.

Acides.

1300 Généralités, (Voy. aussi Q 1500-1550).

1310 Acides saturés.

1320 Acides non saturés à chaîne ouverte.

1330 Acides benzéniques.

1340 Acides hydrobenzéniques. Acides cycliques autres que les acides benzéniques.

1350 Acides non classés.

Chacune de ces divisions sera subdivisée d'après le nombre d'atomes d'oxygène de l'acide, une division ultérieure étant faite comme dans le cas des hydrocarbures desquels on peut considérer que les acides dérivent par remplacement de l'hydrogène par la carboxyle, SO₃H, etc.

La position de l'acide dans les séries isologues sera déduite de la formule empirique. La formule empirique, ou, si c'est possible, la formule de structure, devra suivre le chiffre enregistreur.

Les acides sulfiniques et sulfoniques seront compris parmi les acides dans les subdivisions des acides carboxylés correspondants.

Les dérivés des acides seront autant que possible placés avec leurs acides, tels que les dérivés halogénés et leurs congénères, les oxyacides et des aminoacides, les acides aldéhydes, les acidescétones, les éther-sels, les chlorures d'acides, les acides-amides, les anhydrides, etc.

Aldéhydes.

1400 Généralités.1410 Aldéhydes saturés.

1420 Aldéhydes non saturés à chaîne ouverte.

1430 Aldéhydes benzéniques.

1440 Aldéhydes hydrobenzéniques. Aldéhydes cycliques autres que les aldéhydes benzéniques.

1450 Aldéhydes non classés.

Chacune de ces divisions sera subdivisée selon le nombre d'atomes d'oxygène contenus dans l'aldéhyde, une nouvelle subdivision étant faite comme dans le cas des hydrocarbures.

(D-1070)

Cétones.

1500 Généralités.

1510 Cétones saturées.

1520 Cétones non saturées à chaine ouverte.

1530 Cétones benzéniques.

1540 Cétones hydrobenzéniques. Cétones cycliques autres que les cétones benzéniques.

1550 Cétones non classées.

Chacune de ces divisions sera subdivisée suivant le nombre d'atomes d'oxygène renfermés dans la cétone, une nouvelle subdivision étant faite comme dans le cas des hydrocarbures.

Composés aminés.

1600 Généralités.

1610 Dérivés aminés des carbures saturés.

1620 Dérivés aminés des carbures non saturés à chaîne ouverte.

1630 Dérivés aminés des carbures benzéniques.

1640 Dérivés aminés des carbures hydrobenzéniques et des carbures cycliques.

1650 Composés aminés non classés.

1660 Imides, imido-éthers, etc.

Chacune de ces divisions 1610-1640 sera subdivisée en dérivés monaminés- diaminés, etc., qui seront classés comme dans les autres séries.

Les dérivés de l'hydroxylamine constitueront une sous-section des dérivés monaminés; les dérivés de l'hydrazine, les amidines, les amidoximes une sous-section des dérivés diaminés; et les diazoïmides (N³H) une sous-section des dérivés triaminés.

Les amines secondaires et tertiaires seront classées avec les

amines primaires, desquelles elles sont dérivées.

Les dérivés de l'ammonium seront classés avec les dérivés aminés correspondants.

Composés azoïques.

· 1700 Généralités.

1710 Azoïques à chaîne ouverte.

1720 Azoïques à chaîne fermée.

1730 Diazoïques à chaîne ouverte. 1740 Diazoïques à chaîne fermée.

1750 Composés azoïques non classés.

Les hydrazoïques et les oxyazoïques seront classés avec les dérivés azoïques correspondants.

Tous les composés renfermant le groupement azorque (ex. les bis diazorques, etc.) seront classés dans cette section.

Dans les divisions de 1700 à 1750 il faudra donner les formules empiriques des composés.

19 **D**

Hydrates de carbone—Glucosides—Résines.

1800 Généralités. (Voy. aussi Q 1400-1440).

1810 Monosaccharides.

1820 Disaccharides.

1830 Trisaccharides.

1840 Hydrates de carbone autres que les mono-di- et trisaccharides.

1850 Glucosides. (Voy. aussi Q 9135).

1860 Résines. Composés neutres non classés.

Les composés classés sous les Nos. 1810, 1820, 1830 seront subdivisés suivant le nombre d'atomes d'oxygène qu'ils contiennent, et toutes les fois qu'il sera nécessaire on fera de nouvelles subdivisions comme dans les autres séries.

Les composés classés sous les Nos. 1840, 1850, et 1860 seront placés par ordre alphabétique.

Cycles mixtes.

1900 Généralités.

1910 Cycles contenant de l'oxygène.

1920 , du soufre (cu Se ou Te)

1930 ,, de l'azote (ou F).

1940 ,, plusieurs éléments outre le carbone.

1950 , non classés.

Les cycles autres que les hydrocarbures formés par l'intervention d'un ou de plusieurs éléments multivalents autres que le carbone seront classés dans ce groupe, ex: pyrone, thiophène, pyridine, pipéridine, pyrazol, acide urique, acide cyanurique, etc.

Chacune de ces divisions sera subdivisée selon le nombre d'éléments multivalents, autres que le carbone, contenus dans

les composés.

2000 Composés organo-métalliques et composés analogues.

Tous les composés des radicaux d'hydrocarbures avec des éléments autres que les halogènes, l'oxygène, le soufre, le selénium, et l'azote seront placés dans cette section dans l'ordre alphabétique des éléments dominants. Pour chaque élément l'ordre d'arrangement sera comme dans les autres séries.

Alcaloïdes.

3000 Généralites.

3010 Alcaloïdes tirés des végétaux. (Voy. aussi Q 9130).

3020 Alcaloïdes tirés des animaux. (Voy. aussi Q 8485).

Dans le No. 3010 on donnera une liste des alcaloïdes des végétaux avec le nom latin des plantes dont ils ont été extraits, classes dans l'ordre alphabétique des noms de plantes.

Dans 3010 et 3020 les alcaloïdes seront classés par ordre

alphabétique.

Substances protéïques.

4000 Généralités.

4010 Substances protéïques du règne animal. (Voy. aussi Q 1100-1190, 8330, 8440, 9140).

4020 Substance protéïques du règne végétal.

Les articles placés dans ces deux groupes seront classés par ordre alphabétique.

Matières colorantes ou colorées.

5000 Généralités.

5010 Matières colorées non employées en teinture.

5020 Matières tinctoriales.

Ces divisions seront subdivisées—5010 en hydrocarbures (colorés), alcools (colorés), cétones (colorées), etc.; 5020 en colorants azoïques, colorants dérivés du triphenylméthane, dérivés de l'anthracène, matières colorantes d'origine végétale, matières colorantes non classées, etc.; dans chacune de ces subdivisions les articles seront classés par ordre alphabétique.

5500 Opérations de chimie organique.

Les articles seront classés dans cette division sous des rubriques telles que dissolution et solvants, distillation, etc., oxydation, nitration, acétylation, hydrolyse, etc., etc.

Chimie analytique.

6000 Généralités.

6100 Spécification des éléments. 6150 Spécification des composés.

6200 Détermination quantitative des éléments. 6300 Détermination quantitative des composés.

6400 Analyse des gaz. 6500 Analyse appliquée.

Tous les articles d'un caractère général se rapportant aux appareils, au méthodes, etc., etc., doivent être classés dans la

division 6000 sous des rubriques appropriées.

La division 6200 comprendra tous les articles relatifs à la détermination quantitative des éléments dans leurs composés et leurs mélanges, sauf les déterminations de poids atomiques. Les articles seront classes en sections distinguées par les symboles des éléments employés comme symboles d'enregistrement.

La division 6300 comprendra tous les articles se rapportant à la détermination quantitative des composés, ex., alcaloïdes, hydrates de carbone, etc., y compris celle des radicaux composés tels que l'acétyl dans les acétates, le méthyle dans les éthers, etc., mais à l'exclusion des gaz. Les articles devront être classés par sections, distinguées en employant comme symboles classificateurs les symboles des éléments dominants dans les combincateurs les symboles des éléments dominants dans les combincateurs les acquels ils appartiement. Si c'est nécessaire, les méthodes gravimétrique, volumétrique, électrolytique, physique, etc., seront distinguées par des lettres telles que g, v, etc.

La division 6500 comprendra tous les articles relatifs à l'analyse des matières complexes, telles que drogues, aliments, échantillons de sels, eaux et produits industriels en général, classés sous des rubriques appropriées. (Pour l'analyse des minéraux et des roches, voy. aussi G 32, 87).

Chimie théorique et physique.

- 7000 Généralités.
- 7050 Conditions et lois des réactions chimiques.
- 7100 Propriétés de masse.
- 7150 Propriétés mécaniques.
- 7200 Propriétés thermiques.
- 7250 Propriétés electriques et magnétiques.
- 7300 Propriétés optiques.
- 7350 Photo-chimie.

Les articles dans ces sections seront placés sous des rubriques

appropriées,

La section 7000 comprendra en général les théories sur l'énergétique, l'entropie, la philosophie et la théorie de la connaissance, aussi bien que tous les articles d'un caractère général relatifs à des sujets tels que la constitution de la matière, les hypothèses moléculaires et atomiques, la classification des éléments et des composés, la loi de périodicité, etc., allotropie (y comprises toutes les formes de l'isomérie, voy. aussi G 500–540), structure et relations réciproques des gaz, liquides et solides, etc. (Voy. aussi C, Physique).

La section 7100 comprendra tous les articles concernant les poids atomiques et moléculaires, la densité des gaz, des liquides et des solides (voy. aussi B 0140; C 1850), le volume moléculaire

et atomique et la cristallographie.

La section 7150 comprendra tous les articles relatifs au mouvement, à la diffusion, à la solubilité, à la cohésion, à la tension superficielle (voy. aussi C 0300), et à la viscosité. (Voy. aussi B 2540).

La section 7200 comprendra les articles concernant la combustion et la flamme, la dissociation, la thermo-chimie, les points de fusion et d'ébullition (voy. aussi C 1810, 1840), la chaleur spécifique et la chaleur latente (voy. aussi C 1620, 1640, 1820), ainsi que les opérations faites dans le four électrique.

La section 7250 comprendra les articles relatifs à l'électrolyse et qui ne sont pas mentionnés sous la rubrique de l'analyse.

(Voy. aussi C 6200-6250 et (magnétique) C 6650).

Chimie physiologique.

8000 Généralités. (Voy. aussi Q 1010-1085).

8010 Enzymes. (Voy. anssi Q 1200–1240, 8335, 9160).

8020 Fermentation. (Voy. aussi L 5000; M 3100; R 1820).

8030 Métabolisme végétal.

8040 Métabolisme animal. (Voy. aussi Q 7900). 8050 Changements pathologiques—immunité.

Les articles compris sous ces rubriques doivent être limités aux notes et mémoires sur les sujets ci-dessus mentionnés d'un caractère spécialement chimique.

TABLE DES MATIÈRES

POUR LA

CHIMIE. (D)

Acétylation		5500	Azote		0490
Acides aldéhydes, voy. Acides.			Baryum		0170
—— benzéniques		1330	Beryllium (Glucinium)		0180
cétones, roy. Acides.			Bibliographies		0030
cycliques		1340	Biographie		0010
- inorganiques (qui contie	-11		Bismuth		0190
nent de l'oxygène), co	211.		Bore		0160
leur élément caracter			Bromates, voy. le Métal.		
tique.			Brome		0200
		1350	Cadmium		0230
non saturés		1320	Cæsium		0280
organiques		1300	Calcium		0220
saturés		1310	Carbohydrates		1800
- sulfoniques, voy. Acides.			Carbone		0210
Alcaloīdes		3000	Carbures saturés		1110
tirés des végétaux		3010	Cerium		0240
Alcools		1200	Cétones		1500
- benzéniques		1230	benzéniques		1530
cycliques		1240	- cycliques		1540
non classés		1250	— non classées		1550
— non saturés		1220	- non saturées à chaine ou	verte	
saturés		1220			1510
Allotropie		7000	Chaleur latente		7200
		0120	— spécifique		7200
Amides des acides, voy. Acides	š.		Chimie analytique		€000
Amidines, voy. Amines.			organique		55.00
Amidoximes, voy. Amines.			— pathologique		8050
Amines		1600	physiologique		8000
benzéniques		1630	physique		7000
cycliques		1640	Chlorates, voy. le Métal.		
non classées		1650	Chlorures d'acides, voy. Acid	les.	
— non saturées		1620	Chlore		0250
— saturées		1620	Chlorites, voy. le Métal.		
Analyse appliquée		6500	Chlorures d'acides, voy. Acid	es.	
de l'eau		6500		0070,	
des gaz		6400	Cobalt		0260
— qualitative		6100	Cohésion		7150
— quantitative		6200	Collections		0060
Antimoine		0680	Combustion		7200
Appareils ((110,	6000	Composes azoiques		1700
		0060	— à chaîne fermée		1720
Argent		0110	à chaîne ouverte		1730
Argon		0130	— — non classés		1750
Arsenic		()14()	colorants organiques		5000

Composés diaz	oïques	à cl	naîne		Hydrocarbures men non saturés — saturés Hydrogène Hydrolyses Hydroxydes, voy	on clas	sés		1150
fermée — à cha				1740	— non saturés				1120
à cha	îne ouv	verte		1730	— saturés				1110
bisazoîque	es, voy.	Com	poses		Hydrogène				0360
azoïques.					Hydrolyses	• •			5500
azoïques. —— isotronosés	s, voy. 1	Amine	es.		Hydroxydes, voy	. le Mé	tal.		
organo-mé	talliqu	es		2000	II y poor omittes, v	Uy. 10 1	retar.		
organo-mé oximidés,	voy. Ar	mines.			Hypochlorites, v	oy. le 1	1étal.		
azoïques.	es, voy.	Com	posés		Hypophosphites,	, voy. le	Métal		
azoïques.					Hypophosphites, Imides Imido-éthers Immunité Indium Institutions				1660
Conférences Congrès, Rappo Cours		• •		0040	Imido-éthers			• •	1660
Congrès, Rappo	rts de			0020	Immunité				8050
Cours	* *			0040	Indium	• •	• •		0400
Cours (Appareil	s et exp	érien	es de)	0920	Institutions			• •	0060
Cristallisation Cristallographie Cuivre Cycles mixtes Densités Diamines, voy.			0930,	5500	, Rapports	ľ			0020
Cristallographie	**			7100	lodates, voy. le 1	Metal.			0000
Cuivre				0290	lode	• •		• •	0390
Cycles mixtes	* *		• •	1900	Iridium			• •	0410
Densites				7100	Isomerie			• •	7000
Diamines, voy.	Amines	-			Krypton	• •			0430
Diazoimides, vo	y. Ami	nes.		0000	Laboratoires (A	gencem	ents ae	8)	0910
Dictionnaires	• •		• •	0030	, Organisati	on aes	* *		0440
Didyme				7350	Lantnane	• •	• •		0450
Dinusion		• •		0040	Magnifering				0460
Discours		• •		5000	Magnesium	. 1. Má	to I		0400
Dissociation	• •	• •	0090	5500	Manganates, voy	. le bre	tati.		0030
Dissolution			0000,	5500	Matières tineter	ialos			5090
Distillation (Doi:	 nto d'1	• •	0950,	7900	Maneres unctor	laies			0390
Electrolines	uis u)	0090	5500	7200	Mercure	mol	• •		8040
Elémente	* *	0950	, 5500,	0100	metabonsme am	шат			8030
Diamines, voy. Diazomides, vo Diazomides, vo Dictionnaires Didyme Diffusion Discours Dissociation Dissolution Distillation Ebullition (Poir Electrolyse Eléments Enseignement Enzymes Erbium Etain Ethers, voy. le	• •	• •		0050	Molebdòno		• •		0480
Enseignement	• •			8010	Néedyme vou	Didyma		• •	0400
Enzymes				0300	Néon	Diagine			0530
Etain		• •	• •	0720	Nickel				0540
Ethers, voy. le	s alcon	le do	nt ils	0,20	Niohium				0510
dérivent.	s areco	15 00.	110 115		Laboratoires (A.—, Organisati Lanthane Lithium Magnésium Manganates, voy Manuels Matières tinctor Mercure Métabolisme ani — végétal Molybdène Néodyme, voy Nicon Nickel Nitrates, voy . le Nitration Nitration Nitration Nitration Osynacides, voy . Oxygène Oxygène	Métal.			
	Acides				Nitration				5500
Eer				0320	Nitrites, voy, le	Métal.			
Fermentation				8020	Nomenclature				0070
Flamme				7200	Or				0150
Fluor				0310	Osmium				0560
Ether-sels, voy. Fer Fermentation Flamme Fluor Four, Opération — électrique	ns au		0930,	5500	Oxvacides, voy.	Acides.			
- électrique,	Opéra	tions	faites		Oxygène				0550
dans le				7200	Oxyacides, voy. Oxygène Oxydation		(0930,	5500
Fusion (Points	de)			7200	Oxydes des ra	dicaux	d'acid	les,	
Gadolinium				0340	voy. Acid	es.			
Gallium				0330	voy. Acid	e élémei	nt.		
Germanium				0350	Palladium				0590
Glucinium				0180	Perchlorates, vo	y. le M	étal.		
Glucoses				1810	Périodicité (Loi Permanganates,	de)			7000
Glucosides				1850	Permanganates,	voy. le	Métal.		
dans le Fusion (Points Gadolinium Gallium Germanium Glucinium Glucinium Glucoses Glucosides Halogènes Hélium Histoire Hydrates de ca				0250	Philosophie				0000
Hélium				0370	Phoenhutes 202	la Má	tal		
Histoire				0010	Phosphore				0570
Hydrates de ca	rbone			1800	Photo-chimie				7350
Hydrazines, vo	y. les	com	posés		Pipéridine				1930
aminés et les Hydrocarbures benzéniqu cycliques	compos	sés azo	iques.		Phosphore Photo-chimie Pipéridine Platine Poids atomiques —— moléculair Potassium				0610
Hydrocarbures	• •			1100	Poids atomiques				7100
benzéniqu	.es			1130	moléculair	es			7100
cycliques				1140	Potassium				0420

Praséodyme		0600	Sulfites, voy. le Mét	al.	
Propriétés électriques		7250	Tables		 0039
— magnétiques		7250	Tantale		 0740
— mécaniques		7150	Tellure		 0760
optiques		7300	Tension superficielle		 7150
— thermiques		7200	Terbium		 0570
Radium		0620	Terpènes		 1140
Réduction	-0930.	5500	Thallium		 0790
Résines		1860	Théorie atomique		 7000
Rhodium		0640	Thermo-chimie		 7200
Rubidium		0630	Thiocarbonates, voy	. le Métal.	
Ruthénium		0650	Thionates, voy. le M	létal.	
Samarium		0670	Thiophène		 1920
Scandium		0690	Thiosulfates, voy. le	e Métal.	
Selénium		0700	Thorium		 0770
Sels, voy. le Métal.			Thulium		 0800
Silicates, voy. le Métal.			Titane		 0780
Silicium		0710	Traités généraux		 0030
Sociétés (Rapports de)		0020	Tungstène		 0840
Sodium		0500	Uranium		 0810
Solubilité		7150	Vanadium		 0820
Solvants		5500	Victorium		 0830
Soufre		0660	Viscosité		 7150
Strontium		0730	Volume atomique		 7100
Structure et relations récip	roques		moléculaire		 7100
des gaz etc			Wolfram		 0840
Sublimation	0930,	5500	Xénon		 0850
Sucres		1800	Ytterbium		 0870
Saccharose		1820	Yttrium		 0860
Sulfates, voy. le Métal.			Zine		 0880
Sulfhydrates, voy. le Méta	1.		Zireonium		 0890
Sulures, voy. le Métal.					

Internationaler Katalog der naturwissenschaftlichen Litteratur.

(D.) CHEMIE.

0000	Philos	ouhie
0000	rimos	opmie.

0010 Geschichte. Biographien.

0020 Periodica. Berichte von Instituten, Gesellschaften, Congressen etc.

0030 Allgemeine Abhandlungen, Lehrbücher, Wörterbücher, Bibliographien, Tabellen.

0040 Festreden, Vorträge.

0050 Pädagogische Litteratur.

0060 Institute, Sammlungen. Wirthschaftliches und Organisatorisches.

0070 Nomenclatur.

Chemie der Elemente (unorganische Chemie).

0100 Allgemeines.

In diese Abtheilung sind alle specifisch chemischen und, falls es angezeigt erscheint, auch andere Abhandlungen aufzunehmen, die sich auf die Elemente im Allgemeinen, mit Ausnahme des Kohlenstoffs beziehen. Im Falle des Kohlenstoffs sind nur diejenigen Abhandlungen hier unterzubringen, welche von dem Element selbst, oder von solchen Verbindungen desselben handeln, die nicht als Abkömmlinge von Kohlenwasserstoffen anzusehen sind.

Die Elemente sind alphabetisch nach ihren Symbolen anzuordnen, und von 0110 an, wie im Folgenden augegeben, zu numeriren. Dabei ist jeder Nummer das betreffende Symbol anzuhängen:—

0110	(Ag)	Silber.	0510	(Nb)	Niob.
0120	(A1)	Aluminium.			Neodym.
0130	(Ar)	Argon.	0530	(Ne)	Neon.
		Arsenik.	0540	(Ni)	Nickel.
0150	(Au)	Gold.	0550	$(\mathbf{O})^{\prime}$	Sauerstoff.
0160	(B)	Bor.	0560	(Os)	Osmium.
0170	(Ba)	Barium.	0570	(\mathbf{P})	Phosphor. Blei. Palladium.
0180	(Be)	Beryllium.	0580	(P b)	Blei.
0190	(Bi)	Wismuth.	0590	(Pd)	Palladium.
0200	(\mathbf{Br})	Brom.	0600	(\mathbf{Pr})	Praseodym
0210	(C)	Kohlenstoff.	0610	(\mathbf{Pt})	Platin.
		Calcium.	0620		Radium.
0230	(Cd)	Cadmium.	0630	(Rb)	Rubidium.
	(Ce)				Rhodium.
		Chlor.	0650	(Ru)	Ruthenium.
		Kobalt.	0660	(S)	Schwefel.
		Chrom.			Samarium.
		Cæsium.			Antimon.
0290	$(\mathbf{C}\mathbf{u})$	Kupfer.			Scandium.
0300	(\mathbf{Er})	Erbium.			Selen.
0310	(\mathbf{F})	Fluor.	0710	(Si)	Silicium.
0320	(F 'e)	Eisen.	0720	(Sn)	Zinn.
		Gallium.	0730	(Sr)	Strontium. Tantal.
		Gadolinium.	0740	$(\mathbf{T}a)$	Tantal.
0350	(Ge)	Germanium.	0750	$(\mathbf{T}b)$	Terbium.
0360	(\mathbf{H})	Wasserstoff.	0760	$(\mathbf{T}e)$	Tellurium.
		Helium.	0770	$(\mathbf{T}h)$	Thorium.
0380	(Hg)	Quecksilber.	0780	(Ti)	Titan.
0390	(\mathbf{I})	Iod.	0790	$(\mathbf{T}1)$	Thallium.
0400	(In)	Iod. Indium. Iridium.	0800	(Tu)	Thulium. Uran.
0410	(Ir)	1ridium.	0810	$(\mathbf{U}\mathbf{r})$	Uran.
0420	(\mathbf{K})	Kalium.	0820	(Va)	Vanadium.
		Krypton.			Victorium.
		Lanthan.			Wolfram.
		Lithium.			Xenon.
0460	(Mg)	Magnesium.	0860	(Yr)	Yttrium.
		Mangan.	0870	$(\mathbf{Y}\mathbf{t})$	Ytterbium.
		Molybdan.	0880	(Zn)	Zink.
0490	(N)	Stickstoff.	0890	(\mathbf{Zr})	Zirkon.

Alle Eintragungen, die sich auf die Elemente im Allgemeinen beziehen, oder die nicht bei einem bestimmten bekannten Elemente untergebracht werden können, sind unter 0100 einzuordnen.

0500 (Na) Natrium.

Eintragungen, die sich auf die Halogene im Ganzen beziehen, sind in Abtheilung 0250 unter "Halogene" einzuordnen.

In der jedem Element entsprechenden bezifferten Abtheilung sind für die Eintragungen in folgender Weise weitere Unterabtheilungen zu bilden:—

- (a) Alle Eintragungen, die sich auf das Element selbst beziehen oder allgemeinen Charakters sind, kommen unmittelbar unter die Nummer.
- (b) Saize sind unter der Ordnungsnummer ihres Metalls, und Verbindungen im Allgemeinen unter derjenigen ihres charakteristischsten Bestandtheils einzuordnen.
 - Der Ordnungsnummer muss unmittelbar das Symbol des charakteristischen Elementes folgen und diesem dasjenige des oder der übrigen Elemente. Wo es sich nur um eine einzelne Verbindung handelt, kann hinter der Ordnungsnummer die Formel angegeben werden.
 - So würden nach jedem Metall dessen Verbindungen mit den Elementen: As. B, Br. C, Cl, F, H, I, N, O, P, S, Si, in eben dieser Reihenfolge im Kataloge erscheinen, indem diese und etwaige andere Elemente nach der Ordnung der vorstehenden Tabelle genommen werden.
- (c) Eintragungen, die sich auf Hydroxyde, Sauerstoff-Säuren und -Salze beziehen, sind bei dem Oxyd einzuordnen; die entsprechenden Schwefelverbindungen bei dem Sulfid.
 - So würden bei 0420 KO unter andern die folgenden Kaliumverbindungen einzuordnen sein: Oxyde, Hydroxyd, Nitrat, Nitrit, Hypophosphit, Phosphat, Hypochlorit, Hypobromit, Chlorit, Chlorat, Perchlorat, Bromat, Iodat, Sulfit, Sulfat, Silicat, Manganat, Permanganat etc.
 - Unter 0420 KS würde jede Schwefelverbindung einzuordnen sein, die als Product einer Substitution von Schwefel an Stelle eines oder mehrerer Atome Sauerstoff aufgefasst werden kann, wie z. B. Sulfid, Sulfhydride, Thiocarbonate, Dithiocarbonate, Trithiocarbonate, Thiosulfate, Thionate, Thioarsenite etc.
- (d) In den einzelnen Unterabtheilungen können die Eintragungen etwa in folgender Weise angeordnet werden:—
 - (α) Geschichte oder Ursprung der betreffenden Substanz.
 - (β) Ihre physikalischen Eigenschaften.
 - (γ) Ihre Darstellung oder Fabrikation.
 - (δ) Ihre Structur oder Erörterungen theoretischer Natur.
 - (ε) Ihre Reactionen oder Verwendung.
 - (ζ) Ihre Verbindunger.

In der Regel wird es unnöthig sein, eine auf irgend welche Substanz bezügliche Eintragung bei allen diesen Unterabtheilungen α — ζ zu wiederholen. Es wird vielmehr genügen, wenn man die betreftende Eintragung in eine dieser Abtheilungen (z. B. in β) aufnimmt, und ihr am Schluss die Buchstaben γ , δ etc. anfügt, sobald wichtige, in diese Abtheilungen fallende Angaben in ihr enthalten sind.

Laboratoriums-Technik.

0900 Allgemeines.

0910 Baupläne, Einrichtungen, Hülfsmittel, Apparate.

920 Vorlesungsapparate und Experimente.

0930 Arbeitsmethoden in der anorganischen Chemie.

In 0930 sind den Eintragungen Ueberschriften zu geben, wie: Lösung und Lösungsmittel, Krystallisation, Destillation, Sublimation, Reduction durch Wasserstoff etc., Oxydation, Elektrolyse, Schmelzofen-Operationen etc., und diese sind alphabetisch zu ordnen.

Organische (Kohlenstoff-) Chemie.

1000 Allgemeines.

Alle Eintragungen, die sich auf den Gegenstand allgemein beziehen, sind in diese Abtheilung 1000 einzuordnen, mit Ausnahme der auf den Kohlenstoff selbst oder solche seiner Verbindungen bezüglichen, welche gewöhnlich nicht als Derivate von Kohlenwasserstoffen aufgefasst werden.

Substitutionsproducte der in den nummerirten Abtheilungen einbegriffenen Verbindungen, insbesondere Halogenderivate und verwandte, durch Einführung einwerthiger Radikale gebildete Substanzen, sind so weit als möglich unter denjenigen Verbindungen aufzuführen, von denen sie hergeleitet sind.

Die Eintragungen unter dem Namen einer Substanz können, wenn nöthig, in der für anorganische Substanzen vorgesehenen Weise weiter

eingetheilt werden.

Ist der Name einer Verbindung nicht eindeutig oder nicht geeignet, die Constitution erkennen zu lassen, so ist es erwünscht, wenn beim Ausschreiben der Zettel die Structurformel hinzugefügt wird.

Das soll hauptsächlich für den Herausgeber eine Hülfe sein.

Kohlenwasserstoffe.

1100 Allgemeines.

1110 Paraffine.

1120 Ungesättigte Kohlenwasserstoffe mit offener Kette.

1130 Kohlenwasserstoffe der Benzolreihe.

1140 Reducirte Kohlenwasserstoffe der Benzolreihe. Ring-Kohlenwasserstoffe, die nicht zur Benzolreihe gehören (Terpene etc.).

1150 Unklassifizirte Kohlenwasserstoffe.

Jede dieser Abtheilungen, ausgenommen 1100 und 1110, ist weiter in isologe Gruppen einzutheilen, und in diesen sind die Verbindungen nach der homologen Reihe anzuordnen.

Halogen- und andere Substitutions-Producte sind unter dem

entsprechenden Kohlenwasserstoff einzuordnen.

Beim Ausschreiben der Zettel für die Abtheilungen 1120 bis 1150 ist nach dem Ordnungsbuchstaben und der Ordnungsnummer die empirische, oder, wenn möglich, die Structurformel des Kohlenwasserstoffes anzugeben. Dann soll der Name folgen, und, falls es sich um ein Substitutionsproduct handelt, die Symbole der substituirenden Gruppen, Cl, CN, NO, etc.

Alkohole und Aether.

- 1200 Allgemeines. (Siehe auch Q 1605).
- 1210 Paraffinalkohole.
- 1220 Ungesättigte Alkohole mit offener Kette.
- 1230 Alkohole der Benzolreihe.
- 1240 Reducirte Alkohole der Benzolreihe, Ring-Alkohole, die nicht zur Benzolreihe gehören.
- 1250 Unklassifizirte Alkohole.

Jeder dieser Abschnitte ist zu theilen in Ols, Di-ols, Tri-ols etc., für welche weitere Unterabtheilungen ebenso zu bilden sind, wie be den Kohlenwasserstoffen.

Halogen- und verwandte Derivate von Alkoholen, Thiolen, Selenolen etc. sind bei dem entsprechenden Alkohol einzuordnen.

Aether sind bei den Alkoholen einzuordnen, von denen sie abgeleitet sind; ebenso Ester anorganischer Säuren und solche der Cyansäuren.

Säuren.

- 1300 Allgemeines. (Siehe auch Q 1500-1550).
- 1310 Säuren der Paraffinreihe.
- 1320 Ungesättigte Säuren mit offener Kette.
- 1340 Reducirte Säuren der Benzolreihe. Ring-Säuren, die nicht zur Benzolreihe gehören.
- 1350 Unklassifizirte Säuren.

Jede dieser Abtheilungen ist weiter einzutheilen nach der Zahl der in der Säure enthaltenen Sauerstoffatome. Eine noch weitergehende Unterabtheilung ist dann in derselben Weise wie bei den Kohlenwasserstoffen durchzuführen, von denen die Säuren auf dem Wege der Substitution des Wasserstoffes durch Carboxyl abgeleitet werden können.

Die Stellung der Säure in der isologen Reihe ist nach der empirischen Formel zu bestimmen. Die empirische oder, wenn möglich, die Structurformel muss der Ordnungsnummer folgen. Sulfin-Säuren und Sulfon-Säuren sind unter Säuren einzubegreifen und in den Abtheilungen der entsprechenden Carboxyl-Säuren einzuordnen.

Derivate von Säuren sind so weit als möglich unter Säuren einzuordnen, z. B. Halogen- und verwandte Derivate, Hydroxyl- und Amino-Säuren, Ester, Säure-Chloride, Säure-Amide, Oxyde etc.

Aldehyde.

1400 Allgemeines.

1410 Aldehyde der Paraffinreihe.

1420 Ungesättigte Aldehyde mit offener Kette.

1430 Aldehyde der Benzolreihe.

- 1440 Reducirte Aldehyde der Benzolreihe und Ring-Aldehyde, die nicht zur Benzolreihe gehören.
- 1450 Unklassifizirte Aldehyde.

Jede dieser Abtheilungen ist weiter einzutheilen nach der Zahl der in dem Aldehyd enthaltenen Sauerstoffatome, und weitere Unterabtheilungen sind ebenso anzulegen, wie bei den Kohlenwasserstoffen.

Ketone.

1500 Allgemeines.

1510 Ketone der Paraffinreihe.

1520 Ungesättigte Ketone mit offener Kette.

1530 Ketone der Benzolreihe.

1540 Reducirte Ketone der Benzolreihe und Ring-Ketone, die nicht zur Benzolreihe gehören.

1550 Unklassifizirte Ketone.

Jede dieser Abtheilungen ist weiter einzutheilen nach der Zahl der in der Keton-Verbindung enthaltenen Sauerstoffatome, und weitere Unterabtheilungen sind ebenso anzulegen, wie bei den Kohlenwasserstoffen.

Amino-Verbindungen.

1600 Allgemeines.

1610 Amino-Paraffine.

1620 Amino-Derivate von ungesättigten Kohlenwasserstoffen mit offener Kette.

1630 Amino-Derivate von Kohlenwasserstoffen der Benzolreihe.

1640 Amino-Derivate von reducirten Kohlenwasserstoffen der Benzolreihe und Ring-Kohlenwasserstoffen, die nicht zur Benzolreihe gehören.

1650 Unklassifizirte Amino-Verbindungen.

1660 Imide, Imido-Aether etc.

Jede der Abtheilungen 1610-1640 ist weiter einzutheilen in Monamino-, Diamino- etc. -Derivate, und die sind so anzuordnen, wie

in den übrigen Reihen.

Hydroxylamin-Derivate sollen eine Unterabtheilung der Monamino-, Hydrazin-Derivate, Amidine und Amidoxime eine solche der Diamino- und endlich Diazoimid (N_3II) -Derivate eine Unterabtheilung der Triamino-Derivate bilden.

Secundäre und tertiäre Amine sind unter den primären Aminen einzuordnen, von denen sie abgeleitet sind. Ammonium-Derivate sind unter

den entsprechenden Amino-Derivaten einzuordnen.

Azo-Verbindungen.

1700 Allgemeines.

1710 Azo-Verbindungen (offene Kette).

1720 ,, (geschlossené Kette).

1730 Diazo-Verbindungen (offene Kette).

1740 ,, (geschlossene Kette).

1750 Unklassifizirte Azo-Verbindungen.

Hydrazo- und Oxyazo-Verbindungen sind unter den entsprechenden Azo-Derivaten einzuordnen.

Alle Verbindungen, die die Azo-Gruppe enthalten (wie Disazo etc.),

sind in diesem Abschnitt einzuordnen.

In den Abtheilungen 1700-1750 müssen die empirischen Formeln der Verbindungen angegeben werden.

Kohlehydrate; Glucoside; Harze.

(Siehe auch Q 1400-1440.)

1800 Allgemeines.

1810 Monosaccharide.

1820 Disaccharide.

1830 Trisaccharide.

1840 Kohlehydrate, die nicht zu den Mono-, Di- und Trisacchariden gehören.

1850 Glucoside. (Siehe auch Q 9135).

1860 Harze. Unklassifizirte neutrale Verbindungen.

Verbindungen, die zu den Abtheilungen 1810, 1820, 1830 gehören, sind weiter einzutheilen nach der Anzahl der Sauerstoff-Atome, die sie enthalten. Noch weiter gehende Unterabtheilungen sind, wenn nöthig, ebenso anzulegen, wie in den anderen Reihen.

Verbindungen, die zu den Abtheilungen 1840, 1850 und 1860

gehören, sind alphabetisch anzuordnen.

Heterocyklische Verbindungen.

1900 Allgemeines.

1910 Cyklische Verbindungen, die Sauerstoff enthalten.

1920 ,, Schwefel (oder Se oder Te) enthalten.

1930 ,, Stickstoff (oder P) enthalten.

1940 Cyklische Verbindungen, die mehrere Elemente ausser Kohlenstoff enthalten.

1950 Unklassificirte cyklische Verbindungen.

In dieser Gruppe sind solche, von Kohlenwasserstoffen verschiedene cyklische Verbindungen unterzubringen, die durch die Einreihung eines oder mehrerer von Kohlenstoff verschiedener mehrwerthiger Elemente gebildet werden, z. B. Pyrone, Thiophen, Pyridin, Piperidin, Pyrazol, Harnsäure, Cyanursäure etc.

Jede dieser Abtheilungen ist weiter zu theilen nach der Anzahl der von Kohlenstoff verschiedenen mehrwerthigen Elemente, die in der

Verbindung vorhanden sind.

2000 Metall-organische und verwandte Verbindungen.

In diesen Abschnitt gehören alle Verbindungen von Kohlenwasserstoffradikalen mit andern Elementen, ausgenommen Halogene, Sauerstoff, Schwefel, Selen und Stickstoff. Sie sind hier alphabetisch nach dem Symbol des dominirenden Elementes anzuordnen. Die weitere Eintheilung unter jedem Element erfolgt, wie in den andern Reihen.

Alkaloide.

3006	Allgemeines.		
3010	Alkaloide, die von	Pflanzen stammen.	(Siehe auch Q 9130).
3020		Thieren .,	(Siehe auch Q 8485).

In 3010 ist eine Liste der Pflanzenalkaloide zu geben unter Beifügung des lateinischen Namens der Pflanzen, von denen sie gewonnen sind. Diese Liste ist alphabetisch nach den Pflanzennamen zu ordnen.

In 3010 und 3020 sind die Alkaloide alphabetisch anzuordnen.

Proteide.

(Siehe auch Q 1100-1190, 8330, 8440, 9140.)

4000 Allgemeines.

4010 Animalische Proteide. 4020 Vegetabilische Proteide.

Die Eintragungen in diesen beiden Gruppen sind alphabetisch anzuordnen.

Gefärbte Verbindungen.

5000 Allgemeines.

5010 Gefärbte Substanzen, die keine Farbstoffe sind.

5020 Farbstoffe.

Diese Abtheilungen sind folgendermassen weiter zu theilen:-

5010 in Kohlenwasserstoffe (gefärbt), Alkohole (gefärbt), **Ketone** (gefärbt) etc.

5020 in Azo-Farbstoffe, Triphenylmethan-Farbstoffe, Anthracen-Farbstoffe, Farbstoffe vegetabilischen Ursprungs, unklassifizirte Farbstoffe etc.

In jeder dieser Unterabtheilungen sind die Eintragungen alphabetisch anzuordnen.

5500 Arbeitsmethoden in der organischen Chemie.

In dieser Abtheilung sind die Eintragungen unter Ueberschriften, wie Lösung und Lösungsmittel, Destillation etc., Oxydation, Nitrirung, Acetylisirung, Hydrolyse etc. etc. anzuordnen.

33 **D**

Analytische Chemie.

6000 Allgemeines.

6100 Qualitative Bestimmung von Elementen.

6150 Qualitative Bestimmung von Verbindungen. 6200 Quantitative Bestimmung von Elementen.

6300 Quantitative Bestimmung von Verbindungen.

6400 Gas-Analyse.

6500 Angewandte Analyse.

Alle Eintragungen von allgemeinem Charakter, die sich auf Apparate, Methoden etc. etc. beziehen, sind unter passenden Ueberschriften in

Abtheilung 6000 einzuordnen.

Abtheilung 6200 soll alle Eintragungen enthalten, die sich auf die Bestimmung einzelner chemischer Elemente in ihren Verbindungen und in Mischungen beziehen, ausgenommen Atomgewichtsbestimmungen. Dabei sind die Eintragungen in Gruppen zu ordnen, die nach den Symbolen der Elemente, welche dabei als Ordnungssymbole dienen, unterschieden werden.

Abtheilung 6300 soll alle Eintragungen enthalten, die sich auf die Bestimmung von individuellen Verbindungen beziehen, z. B. von Alkaloiden, Kohlehydraten etc., einschl. zusammengesetzter Radikale, wie z. B. Acetyl in Acetaten, Methyl in Aethern etc., aber mit

Ausschluss der Gase.

Dabei sind die Eintragungen in Gruppen zu ordnen, die durch die Symbole der in den Verbindungen dominirenden Elemente, welche als Ordnungs-Symbole dienen, unterschieden werden. Bei organischen Verbindungen treten an Stelle derer die Ordnungs-Symbole der Gruppen, zu denen die Verbindungen gehören.

Wenn nöthig, so können noch die verschiedenen Methoden, wie gravimetrische, volumetrische, elektrolytische, physikalische etc.

durch geeignete Buchstaben g, v etc., unterschieden werden.

Abtheilung 6500 soll alle Eintragungen enthalten, die sich auf die Analyse zusammengesetzter Substanzen beziehen, wie Drogen, Nahrungsmittel, Bodenproben, Wässer und technische Produkte im Allgemeinen; alles angeordnet unter geeigneten signifikanten Ueberschriften.

[Analyse der Mineralien und Felsen siehe auch G 32, 87.]

Theoretische und physikalische Chemie.

7000 Allgemeines.

7050 Bedingungen und Gesetze der chemischen Umsetzung.

7100 Massen-Eigenschaften.

- 7150 Mechanische Eigenschaften.7200 Thermische Eigenschaften.
- 7250 Elektrische und magnetische Eigenschaften.

7300 Optische Eigenschaften.

7350 Photochemie.

Die Eintragungen in diesen Abtheilungen sind unter geeigneten

signifikanten Ueberschriften anzuordnen.

Abtheilung 7000 soll enthalten: Allgemeine Spekulationen über Energetik, Entropie, Philosophie und Erkenntnisstheorie, desgleichen alle Eintragungen von allgemeinem Charakter, die sich auf Gegenstände beziehen wie Constitution der Materie, Molecular- und Atom-Hypothese, Klassifikation von Elementen und Verbindungen, das periodische Gesetz etc., Allotropie (einschliesslich aller Formen der Isomerie; siehe auch († 500–540) und Struktur, gegenseitige Beziehungen zwischen Gasen, Flüssigkeiten und festen Körpern etc. (Siehe auch († Physik.)

Abtheilung 7100 soll enthalten: Alle Eintragungen, die sich auf Atom- und Moleculargewichte beziehen, auf die Dichten von Gasen. Flüssigkeiten und festen Körpern (siehe auch B 0140; C 1850), auf

Molecular- und Atomvolumen und auf Krystallographie.

Abtheilung 7150 soll enthalten: Alle Eintragungen, die sich auf Bewegungserscheinungen, auf Diffusion, Löslichkeit, Cohäsion, Oberflächenspannung (siehe auch C 0300) und innere Reibung (siehe

auch B 2540, 3650) beziehen.

Abtheilung 7200 soll enthalten: Alle Abhandlungen, die sich auf Verbrennung und Flamme, auf Dissociation, Thermochemie, Schmelzund Siedepunkte (siehe auch C 1810, 1840), specifische und latente Wärmen (siehe auch C 1620, 1640, 1820), Operationen im elektrischen Ofen beziehen.

Abtheilung 7250 soll enthalten: Alle Eintragungen, die sich auf Elektrolyse beziehen, soweit sie nicht unter Analyse gehören. (Siehe

auch C 6200-6250 und (Magnetismus) C 6650.)

Physiologische Chemie.

8000 Allgemeines. (Siehe auch Q 1010-1085.)

8010 Enzyme. (Siehe auch Q 1200-1240; 8335, 9160.)

8020 Fermente, (Siehe auch L 5000; M 3100; R 1820.)

8030 Vegetabilischer Stoffwechsel.

8040 Animalischer Stoffwechsel. (Siehe auch Q 7900.)

8050 Pathologische Veränderungen. Immunität.

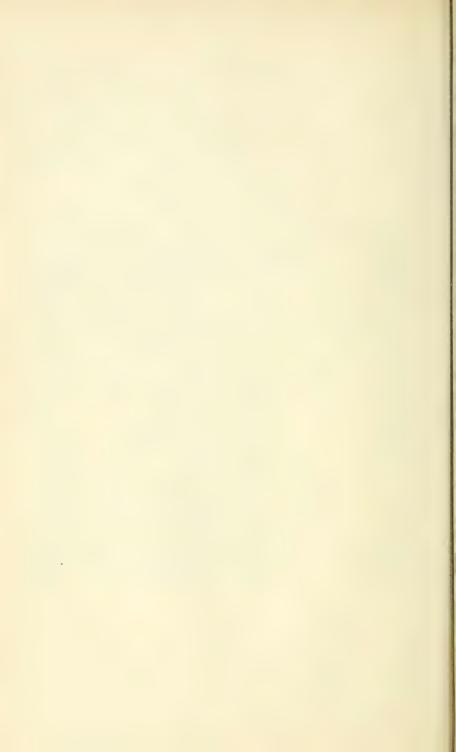
Die Eintragungen unter diesen Ueberschriften sind auf Notizen über solche Arbeiten zu beschränken, die die genannten Gegenstände vom specifisch chemischen Standpunkte aus behandeln.

INDEX

ZU

(D.) CHEMIE.

Abhandlungen, Allg	emeine		0030	Institute		 0020.	0060
Acetylisirung			5500	Ketone			-1550
Aether			-1250	Kohlehydrate			-1840
Aldehyde			-1450	Kohlenwasserst			-1150
Alkaloide			-3020	Krystallisation			5500
Alkohole			-1250	Laboratoriums			-0930
Amino-Verbindunge			-1660	THE R. L.		 	0030
Analytische Chemie			-6500	Lösung			5500
Arbeitsmethoden			5500	Metallorganise	ie Verh	ren	200)
Azo-Verbindungen			-1750	Nitrirung		 0930,	
Baupläne für Labora			0910	Nomenclatur			0070
Bibliographien			0030	Organisatoriscl		 	0060
Biographien				Oxyazo-Verbin	dungen		-1750
Congresse, Berichte			0020	Oxydation		0930,	
Destillation		0930.	5500	Pädagogik			0050
Diazo-Verbindungen			-1740	Periodica		 	
Elektrolyse		0930,	5500	Philosophie			0000
Elemente, Chemie d			-0890	Photochemie		 	7350
Enzyme			8010	Physikalische (-7350
Farbstoffe			5020	Physiologische			-8050
Fermente			8020	Proteide		4010-	-4020
Festreden			0040	Reduction		 0930,	5500
Gas-Analyse			6400	Saccharide			-1840
			0010	Säuren		 1300	-1350
Gesellschaften, Beri			0020	Sammlungen		 	0060
			1850	Schmelzofen-O		0930,	5500
Harze			1860	Stoffwechsel		 8030,	
Heterocyklische Ver				Sublimation		 0930,	5500
	0	1900-	-1950	Tabellen			0030
Hydrazo-Verbindun	gen	1700-	-1750	Theoretische Cl	hemie	 7000-	-7350
Hydrolyse			5500	Vorlesungsappa	rate	 	0920
Imide			1660	Vorträge		 	0040
			1660	Wirthschaftlich	ies	 	0060
Immunität			8050	Wörterbücher			0030



Catalogo Internazionale della Letteratura Scientifica.

(D.) CHIMICA.

0000	File	osofia.
0000	7. 110	ээоца.

- 0010 Storia. Biografia.
- 0020 Periodici. Resoconti d' Istituti, Società, Congressi, ecc.
- 0030 Trattati generali, Libri di testo, Dizionari, Bibliografie. Tavole.
- 0040 Discorsi, Letture.
- 0050 Pedagogia.
- 0060 Istituti scientifici, Collezioni, Applicazioni pratiche.
- 0070 Nomenclatura.

Chimica degli elementi come tali.

0100 Generalità.

Tutto quello che si riferisce specificamente alla chimica degli elementi in generale, eccetto il carbonio, dev'essere collocato sotto questa intestazione. Nel caso del carbonio vi si collocherà soltanto quel che riguarda l'elemento o quei suoi composti (cianogeno ecc.) che non sono riguardati come derivati degl' idrocarburi.

Gli elementi devono essere disposti secondo l'ordine alfabetico dei loro simboli e numerati da 0110 in su, coi loro simboli in corrispondenza

di ciascun numero:

0110 (Ag) Argento.	0500 (Na) Sodio (Natrium),
0120 (Al) Alluminio.	0510 (Nb) Niobium.
0130 (Ar) Argo.	0520 (Nd) Neodimio (Didimio).
0140 (As) Arsenico.	0530 (Ne) Neo.
0150 (Au) Oro (Aurum).	0540 (Ni) Nickel.
0160 (B) Boro.	0550 (O) Ossigeno.
0170 (Ba) Bario.	0560 (Os) Osmio.
0180 (Be) Berillio.	0570 (P) Fosforo (Phosphorus).
0190 (Bi) Bismuto.	0580 (Pb) Piombo.
0200 (Br) Bromo.	0590 (Pd) Palladio.
0210 (C) Carbonio.	0600 (Pr) Praseodimo.
0220 (Ca) Calcio.	0600 (Pr) Praseodimo. 0610 (Pt) Platino.
0230 (Cd) Cadmio.	0620 Radio.
0240 (Ce) Cerio.	0630 (Rb) Rubidio.
0250 (C1) Cloro.	0640 (Rh) Rodio.
0260 (Co) Cobalto.	0650 (Ru) Rutenio.
0270 (Cr) Cromo.	0650 (Ru) Rutenio. 0660 (S) Zolfo (<i>Sulphur</i>).
0280 (Cs) Cesio.	0670 (Sa) Samario.
0290 (Cu) Rame (<i>Cuprum</i>).	0680 (Sb) Antimonio (Stibium).
0300 (Er) Erbio.	0690 (Sc) Scandio.
0310 (F) Fluoro.	0700 (Se) Selenio. 0710 (Si) Silicio.
0320 (Fe) Ferro.	0710 (Si) Silicio.
0330 (Ga) Gallio.	0720 (Sn) Stagno (Stannum).
0340 (Gd) Gadolinio.	0730 (Sr) Stronzio.
0350 (Ge) Germanio.	0740 (Ta) Tantalio.
0360 (H) Idrogeno (Hydro-	0750 (Tb) Terbio. 0760 (Te) Tellurio.
genium).	0760 (Te) Tellurio.
0370 (He) Helio.	0770 (Th) Torio.
0380 (Hg) Mercurio (<i>Hydrar</i> -	0780 (Ti) Titanio. 0790 (Tl) Tallio.
girum).	0790 (T1) Tallio.
0390 (I) Iodio. 0400 (In) Indio. 0410 (Ir) Iridio.	0800 (Tu) Tulio.
0400 (In) Indio.	0810 (Ur) Uranium.
0410 (Ir) Iridio.	0820 (Va) Vanadio.
0420 (K) Potassio (Kalium).	0830 (Vi) Victorio.
0430 (Kr) Kripto.	0840 (W) Tungsteno (Wolfram).
0440 (La) Lantanio.	0850 (X) Xeno.
0450 (Li) Litio.	0860 (Yr) Yttrio. 0870 (Yt) Ytterbio.
0460 (Mg) Magnesio.	0870 (Yt) Ytterbio.
0470 (Mn) Manganese.	0880 (Zn) Zinco.
0480 (Mo) Molibdeno.	0890 (Zr) Zirconio.

Quello che riguarda gli elementi in generale, e che non può essere specificamente riferito ad alcuno degli elementi noti si collocherà sotto 0100.

0490 (N) Azoto (Nitrogenium).

Le specialità che si riferiscono collettivamente agli alogeni si collocheranno nella divisione 0250 sotto Alogeni.

Le suddivisioni da farsi per qualsiasi elemento in ciascun numero sono le seguenti:

- (a) Quel che riguarda l'elemento in se, o è di carattere generale, verrà immediatamente dopo il numero.
- (b) I sali debbono essere catalogati sotto il numero di registrazione del metallo e, in generale, i composti debbono essere catalogati sotto il numero di registrazione dell' elemento più caratteristico che contengono.

Il numero di registrazione dev'essere immediatamente seguito dal simbolo dell' elemento caratteristico e poi da quello dell' altro elemento o degli altri elementi. Quando si tratta di un solo composto si deve dare la sua formula dopo il numero di registrazione.

Così, dopo ciascun metallo, i suoi composti con i seguenti elementi saranno posti nel Catalogo nell' ordine seguente: As, B, Br, C, Cl, F, H, I, N, O, P S, Si, prendendo questi e gli altri elementi nell' ordine, in cui s' incontrano nella tavola precedente.

(c) Quel che riguarda gli ossidi idrati, gli acidi e i sali ossigenati si collocherà sotto la rubrica ossidi; i corrispondenti composti solforati sotto la rubrica solfuri.

Così, sotto la rubica 0420 KO si collocherebbero, fra gli altri, i seguenti composti di potassio; ossidi, idrato, nitrato, nitrito, ipofosfito, fosfato, ipoclorito, ipobromito, clorito, clorato, perclorato, bromato, iodato, solfito, solfato, silicato, manganato, permanganato, ecc.

Sotto la rubrica 0420 KS si collocherebbe qualsiasi composto, contenente zolfo, che possa considerarsi derivato per la sostituzione di uno o più atomi d'ossigeno; p. es., solfuro, solfidrati, tiocarbonati, ditiocarbonati, tritiocarbonati, tiosolfati, thionati, tioarseniti, ecc.

(d) In ogni suddivisione si porrà prima α , quello che riguarda la storia o l'origine della sostanza; in seguito β , quello che riguarda le proprietà fisiche, poi γ , la sua preparazione o manifattura; poi δ , la sua struttura o considerazioni teoriche, poi ϵ , le sue reazioni e l'uso, poi ξ , i suoi composti.

Di regola, non sarà necessario di ripetere in ciascuna di queste sottosezioni $\alpha - \zeta$ l'accenno alla sostanza; può bastare l'accennarla in una di queste (p.e. β) e poi agguingere γ , è ecc., se nel lavoro vi sono cose importanti che vi si riferiscano.

Lavori di Laboratorio.

- 0900 Generalità.
- 0910 Disegni, Forniture, Istrumenti, Apparecchi.
- 0920 Apparecchi di lezione ed esperimenti.
- 0930 Operazioni in chimica inorganica.

Quel che si riferisce a 0930 si noterà sotto le intestazioni—soluzione, solventi, cristallizzazione, distillazione, sublimazione, riduzione con l'idrogeno, ecc., ossidazione, elettrolisi, operazioni in forni—per ordine alfabetico.

Chimica organica (del carbonio).

1000 Generalità.

Tutte le generalità si collocheranno in questa divisione sotto 1000, eccettuate quelle che si riferiscono proprio al carbonio, o a composti comunemente non considerati come derivanti da idrocarburi.

I derivati di sostituzione dei composti contenuti in ciascuna delle divisioni numerate—specialmente i derivati alogenici e simili, formati per la introduzione di radicali monoatomici, si collocheranno, per quanto è possibile, sotto i composti da cui derivano.

Quel che è posto sotto il nome di una sostanza può, se si creda necessario, essere suddiviso nel modo proposto per le sostanze

inorganiche.

Nel preparare le schede, quando il nome del composto è ambiguo o non adatto a suggerire la costituzione, dev'essere aggiunta la formula di costituzione. Ciò soprattutto per rendere più agevole il compito dell' Editore.

Idrocarburi.

1100 Generalità.

1110 Paraffine.

1120 Idrocarburi non saturi a catena aperta.

1130 Idrocarburi benzenoidi.

1140 Idrocarburi benzenoidi ridotti. Idrocarburi ciclici diversi dagli idrocarburi benzenoidi (Terpeni, ecc.).

1150 Idrocarburi non classificati.

Ciascuna di queste divisioni (eccettuata 1100 e 1110) sarà suddivisa in gruppi isologhi, in ciascuno dei quali si collocheranno i composti nell' ordine dell' omologia.

I derivati alogenici di sostituzione e simili si metteranno sotto il

corrispondente idrocarburo.

Nel preparare le schede per i numeri 1120-1150 dev'essere data la formula empirica o, se è possibile, quella strutturale dell' idrocarburo subito dopo la lettera ed il numero di registrazione. Poi deve seguire il nome dell' idrocarburo e, nel caso dei prodotti di sostituzione, i simboli dei gruppi sostituenti Cl, CN, NO₂, ecc.

Alcooli ed eteri.

1200 Generalità. (Vedi anche Q 1605).

1210 Alcooli delle paraffine.

1220 Alcooli non saturi a catena aperta.

1230 Alcooli benzenoidi.

1240 Alcooli benzenoidi ridotti.

1250 Alcooli non classificati.

Ciascuna di queste divisioni dev'essere suddivisa in alcooli mono-bi-e trivalenti, ecc., e ognuna di quest' altre suddivisa ancora come si è detto per gl' idrocarburi.

I derivati alogenici, e simili, degli alcooli, tioalcooli, selenoalcooli,

ecc., vanno sotto i corrispondenti alcooli.

Gli eteri vanno sotto gli alcooli, da cui derivano, come pure gli eteri salini degli acidi inorganici e dell' acido cianico.

Acidi.

- 1300 Generalità. (Vedi anche Q 1500-1550).
- 1310 Acidi delle paraffine.
- 1320 Acidi delle catene aperte non sature.
- 1330 Acidi benzenoidi.
- 1340 Acidi benzenoidi ridotti. Acidi ciclici diversi dai benzenoidi.
- 1350 Acidi non classificati.

Ciascuna di queste divisioni sarà suddivisa a seconda del numero di atomi d'ossigeno che si trova nell'acido; e un'ulteriore suddivisione si farà come per gl'idrocarburi, dai quali possono riguardarsi come derivanti gli acidi per sostituzione dell'idrogeno col carboossile, SO₃H, ecc.

Dalla formula empirica si de lurrà la posizione dell' acido nelle serie isologhe. Dopo il numero di registrazione si porrà la formula empirica o, se è possibile, quella di struttura.

Gli acidi solfinici e solfonici si porranno sotto la voce acidi, nelle

suddivisioni dei corrispondenti acidi carboossilici.

I derivati degli acidi si porranno, per quanto è possibile, sotto la voce acidi; come ad es. i derivati alogenici e simili, gli ossidril—ed amino acidi, gli acidi aldeidici e chetonici, gli eteri salini, i cloruri acidi, gli acidi amidati, gli ossidi, ecc.

Aldeidi.

- 1400 Generalità.
- 1410 Aldeidi delle paraffine.
- 1420 Aldeidi non sature a catena aperta.
- 1430 Aldeidi benzenoidi.
- 1440 Aldeidi benzenoidi e cicliche, diverse dalle benzenoidi.
- 1450 Aldeidi non classificate.

Ciascuna di queste divisioni sarà suddivisa a seconda del numero di atomi di ossigeno che si trovano nell' aldeide; e un' ulteriore suddivisione si farà come per gl' idrocarburi.

Chetoni.

- 1500 Generalitá.
- 1510 Chetoni delle paraffine.
- 1520 Chetoni non saturi a catena aperta.
- 1530 Chetoni benzenoidi.
- 1540 Chetoni benzenoidi ridotti e chetoni ciclici diversi dai benzenoidi.
- 1550 Chetoni non classificati.

Ciascuna di queste divisioni sarà suddivisa a seconda del numero datomi di ossigeno contenuto nel composto chetonico, e un' ulteriore divisione si farà come per gl' idrocarburi.

Amino-composti.

1600 Generalità.

1610 Amino-paraffine.

1620 Amino-derivati degl' idrocarburi a catena aperta.

1630 Amino-derivati degl' idrocarburi benzenoidi.

1640 Amino-derivati degl' idrocarburi benzenoidi e ciclici ridotti.

1650 Amino-composti non classificati.

1660 Imidi, imido-eteri, ecc.

Ciascuna delle divisioni 1610-1640 dev'essere suddivisa in derivati monoaminici e diaminici, ecc., che si collocheranno come nell'altre serie.

I derivati dell' idrossilammina costituiranno una sottosezione dei monoaminici; i derivati dell' idrazina, le amidine, le amidossime una sottosezione dei diaminici, e i derivati della diazoimide (N_3H) una sottosezione dei triaminici.

Le amine secondarie e terziarie troveranno il lor posto sotto le

amine primarie da cui derivano.

I derivati dell'ammonio troveranno il lor posto sotto i corrispondenti derivati aminici.

Azocomposti.

1700 Generalità.

1710 Azocomposti (catena aperta).

1720 Azocomposti (catena chiusa).

1730 Diazocomposti (catena aperta). 1740 Diazocomposti (catena chiusa).

1750 Azocomposti non classificati.

Gl'idrazocomposti e gli ossiazocomposti saranno collocati sotto i corrispondenti azoderivati.

Tutti i composti contenenti l'azogruppo (cioè, i disazomposti, ecc.)

saranuo classificati in questa sezione.

Per i composti delle divisioni 1700 e 1750 debbono essere date le formule empiriche.

Idrati di carbonio; Glucosidi; Resine.

1800 Generalità. (Vedi anche Q 1400—1440).

1810 Monosaccaridi.

1820 Disaccaridi.

1830 Trisaccaridi.

1840 Idrati di carbonio diversi dai mono-di-e trisaccaridi.

1850 Glucosidi. (Vedi anche Q 9135).

1860 Resine. Composti neutri non classificati.

I composti appartenenti alle divisioni 1810, 1820, 1830 debbono essere suddivisi a seconda del numero di atomi di ossigeno che essi contengono e, quando si creda necessario, suddivisi ancora come nelle altre serie.

I composti appartenenti alle divisioni 1840, 1850, 1860 saranno collocati per ordine alfabetico.

Cicloidi misti.

1900 Generalità.

1910 Cicloidi contenenti ossigeno.

1920 Cicloidi contenenti zolfo (o Se o Te).

1930 Cicloidi contenenti azoto (o P).

1940 Cicloidi contenenti più elementi oltre il carbonio.

1950 Cicloidi non classificati.

I composti cicloidi, che non siano idrocarburi, formati cioè con l'interposizione di uno o più elementi polivalenti diversi dal carbonio, devono essere collocati in questo gruppo: p. es. il pirone, il tiofene, la piridina, la piperidina, i pirazoli, l'acido urico, l'acido cianurico, ecc.

Ciascuna di queste divisioni dev'essere suddivisa a seconda del numero di elementi polivalenti, diversi dal carbonio, contenuti nel

composto.

2000 Composti organometallici e simili.

Si collocano in questa sezione, in ordine alfabetico, tutti i composti dei radicali idrocarburati con elementi che non siano gli alogeni, l'ossigeno, lo zolfo, il selenio, l'azoto. Per ciascun elemento l'ordine, con cui si collocheranno, sarà quello dell'altre serie.

Alcaloidi.

3000 Generalità.

3010 Alcaloidi derivati dalle piante. (Vedi anche Q 9130.)

3020 Alcaloidi derivati dagli animali. (Vedi anche Q 8485.)

Si darà sotto il 3010 una lista degli alcaloidi vegetali, insieme al nome latino delle piante da cui sono stati ottenuti, disposti nell' ordine alfabetico dei nomi delle piante.

In 3010 e 3020 gli alcaloidi si disporranno per ordine alfabetico.

Proteidi.

4000 Generalità.

4010 Proteidi animali. (Vedi anche Q 1100—1190, 8330, 8440, 9140.)

4020 Proteidi vegetali.

Si disporranno le sostanze di questi due gruppi in ordine alfabetico.

Composti colorati.

5000 Generalità.

5010 Sostanze colorate non usate come colori.

5020 Colori.

Queste divisioni saranno suddivise—5010 in idrocarburi (colorati) alcooli (colorati) chetoni (colorati), ecc.—5020 in azocolori, in colori del trifenilmetano, in colori dell' antiacene, colori di origine vegetale, colori non classificati, ecc. In ciascuna di queste suddivisioni si disporranno i soggetti per ordine alfabetico.

5500 Operazioni della Chimica inorganica.

Si collocheranno i soggetti di questa divisione sotto le intestazioni—soluzione, solventi, distillazione, ecc.. ossidazione, nitrazione, acetilazione, idrolisi, ecc., ecc.

Chimica analitica.

6000 Generalità.

6100 Constatazione degli elementi. 6110 Constatazione dei composti.

6200 Determinazione degli elementi.

6300 Determinazione dei composti.

6400 Analisi dei gas.

6500 Analisi applicata.

Quello che è di carattere generale, che si riferisce agli apparecchi, ai metodi ecc., sarà collocato nella divisione 6000 sotto appropriate intestazioni.

La divisione 6200 racchiuderà tutto ciò che si riferisce alla determinazione dei singoli elementi nei loro composti e nelle miscele, esclusa la determinazione del peso atomico. I soggetti saranno disposti in sezioni distinte dai simboli degli elementi, usati come simboli di registrazione.

La divisione 6500 racchiuderà tutto quello che si riferisce alla determinazione dei singoli composti, p.es. alcaloidi, idrati di carbonio, ecc., includendo quella dei radicali composti, come l'acetile negli acetati, il metile negli eteri, ecc., ma escludendo i gas. I soggetti saranno disposti in sezioni distinte dai simboli degli elementi dominanti nei composti, usati come simboli di registrazione, ossia, trattandosi di composti organici, dai simboli dei gruppi ai quali appartengono. Se si creda necessario, i metodi gravimetrici, volumetrici, elettrolitici, fisici, ecc., possono essere distinti con lettere come g, v, ecc.

La divisione 6500 comprenderà tutto quello che si riferisce all'analisi dei materiali complessi come droghe, alimenti, terre, acque e prodotti tecnici in generale, disposti sotto appropriate, significative intestazioni.

(Per l'analisi di minerali e rocce vedi anche G 32, 87).

Chimica fisica e teorica.

7000 Generalità.

.7050 Condizioni e leggi dello scambio chimico.

7100 Proprietà di massa.7150 Proprietà meccaniche.

7200 Proprietà termiche.

7250 Proprietà elettriche e magnetiche.

7300 Proprietà ottiche.

7350 Fotochimica.

In queste sezioni i soggetti debbono essere collocati sotto appropriate zignificative intestazioni.

La sezione 7000 comprenderà le speculazioni generali sull'energetica, sull'entropia, sulla filosofia e sulla teoria della conoscenza; come pure tutti i soggetti di carattere generale come la costituzione della

45 **D**

materia, l'ipotesi molecolare ed atomica, la classificazione degli elementi e dei composti, la legge periodica, ecc., l'allotropia (con tutte le forme d'isomeria, vedi anche G 500—540) e la struttura, le relazioni fra gas. liquidi, solidi. ecc. (Vedi anche C Fisica).

La sezione 7100 comprenderà tutto quello che si riferisce ai pesi atomici e molecolari; alle densità dei gas, dei liquidi, dei solidi (vedi anche B 0140; C 1850), ai volumi molecolari ed atomici e alla cristallo-

grafia.

La sezione 7150 comprenderà tutto quello che si riferisce al movimento, alla diffusione, alla solubilità, alla coesione, alla tensione

superficiale, alla viscosità. (Vedi anche B 2540, 3650).

La sezione 7200 comprenderà tutto quello che riguarda la combustione e la fiamma, la dissociazione, la termochimica, i punti di fusione e di ebollizione (vedi anche C 1810, 1840), i calori specifici e latenti (vedi anche C 1620, 1640, 1820), e le operazioni nel forno elettrico.

La sezione 7250 comprenderà tutto quello che si riferisce alla elettrolisi e che non trovi il suo posto nella rubrica analisi. (Vedi anche U 6200—6250 e (magnetismo) U 6650).

Chimica fisiologica.

- 8000 Generalità. (Vedi anche Q 1010-1085).
- 8010 Enzimi, (Vedi anche Q 1200-1240, 8335, 9160).
- 8020 Fermentazione. (Vedi anche L 5000; M 3100; R 1820).

8030 Metabolismo vegetale.

8040 Metabolismo animale. (Vedi anche Q 7900).

8050 Cambiamenti patologici—immunità.

Sotto questa intestazione ci si limiterà a collocare le notizie del lavoro propriamente chimico eseguito sui soggetti schedati.

INDICE

PER LA

(D) CHIMICA.

A /3* *		FFOO			0110
Acelliazione		5500	Argento	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	0110
Acidi, cloruri, v. Aci li.		1000	Argo	• • • • •	0130
Acidi benzenoidi	• • • • •	1330	Arsenico	• • • •	0140
ciclici	• • • • • •	1340	Atomica, Teoria		7000
delle paraffine		1310	Atomici, Pesi		7100
- inorganici ossigena			—- Volumi		7100
elemento caratteristic	co.		Azocomposti		1700
— non classificati		1350	a catena aperta		1710
non saturi		1320	— a catena chiusa		1720
organici		1300	— non classificati		1770
Acqua, Analisi dell'		6500	Azoto		0490
Alcaloidi		3000	Bario		0170
Alcooli		1200	Benzenoidi, Alcooli		1230
benzenoidi		1230	Aldeidi		1430
ridotti		1240	Amine		1630
delle paraffine		1210	— Chetoni		1530
- non classificati		1450	Idrocarburi		1130
non saturi		1220	Berillio		0180
Aldeidi		1400	Bibliografie		0030
— benzenoidi		1430	Biografia		0010
cicliche		1440	Bismuto		0190
- delle paraffine		1410	Boro		0160
non classificate		1450	Bromati, v. il metallo.	••	0100
non sature		1420	Bromo		0200
Aldeidici, Acidi, v. Acid		1.7.	Cadmio		0230
Alimenti, Analisi di		6500	0.1.		0220
Allotropia.		7009	0 1 '	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	0210
		0250	7.2 21	• • • • •	1800
Alluminio		0120	α :	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	0240
Alluminio Amidi di acidi, v. Acidi		0120	0: 1		0240
	l.,		01	• • • • •	1500
Amidine, v. Amine.			Uhetoni benzenoidi	• • • • •	1530
Amidossime, v. Amine.		1.000		• • • • •	
Amine	• • • • •	1600	ciclici		1540
benzenoidi	• • • • •	1630	delle paraffine		1510
cicliche		1640	, ,	Idrocarburi	1 " 0
non classificate	• • • • •	1650	non saturi		1520
non sature		1620	non classificati		1550
sature		1610	Chetonici, Acidi, v. Ac	eidi.	
Analitica, Chimica		6000	Cicliche, Amine		1640
Anilina, Colori		5020	Ciclici, Alcooli		1240
Antimonio		0680	— Chetoni		1540
Apparecchi		0910	— Idrocarburi		1140
Applicazioni		0060	Cicloidi misti		1900
Approssimata, Analisi		6300	Classificazione chimica	0070	, 7000

Clorati, v. il metallo.	Idrocarburi
Cloriti v. il metallo	— benzenoidi 1130
Cloro 025 Cloruri di Acidi, v. Acidi.	0 ciclici 1140
Cloruri di Acidi, v. Acidi.	— non classificati 1150
Cobalto 026	0 — non saturi 1120
Cobalto	0 saturi 1116
Collezioni	0 Idrogeno 0360
	0 Idrolisi 5500
Colori 502	0 Imidi 1660
Colorite, Sostanze organiche 500	0 Imido-eteri 1660
Compassi Passanti di 002	0 Imido-eteri 1660 0 Immunità 8050
Confress, Resoconti di 602	0 Immunità 8050 0 Indio 0400
Costituzione, Formule di 700	0 Indio 0400
Cristallizzazione 0930, 550	O Ipobromiti, v. il metallo.
Cristallografia 710	O Ipocloriti, v. il metallo.
Cromo 027	O Ipofosfiti, v. il metallo.
Densità 710	0 Iridio 0410
Diamine, v. Amine.	0 Iridio 0410 Isomeria 7000
Diagocomposti a catema aperta	0 Isonitroso-composti, v. Amine. 0 Istituti
— chiusa	0 Istituti 0060
Diazoimidi, v. Amine.	Resoconti d' 0020
Didimio 052 Diffusione. 715	0 Kalium 0420
Diffusione 715	0 Kripto 0430
	Laboratorio, Forniture di 0910
Discorsi 004	0 — Lavori di 0900
Discording 720	O Lantanio
Dissolutions	0 Latente, Calore 72.00
Distillation 0330, 330	0 Latente, Calore
Distillazione USSU, SSU	0 Letture
Dizionari	0 Lezione, Apparecchi di 0920
Disazocomposti, v. Azocomposti. Discorsi	Esperimenti di 0920
Elementi	0 Litio 0450
Elettriche, Proprietà 725	0 Magnesio 0460
Elettrolisi. 0930, 5500, 725 Enzimi 801 Erbio	0 Manganati, v. il metallo.
Enzimi 801	0 Manganese
Erbio 030	0 Manuali 0030
Eteri, v. gli Alcooli da cui derivano.	Mercurio 0380
Etami aclimi u Acidi	Metabolismo animale S010
Eter saim, v. Acid. Fermentazione 802 Ferro 032 Fiamma 720 Filosofia 000 Fisica, Chimica 700 Fisiologica, Chimica 800 Fluoro 031 Forno, Operazioni nel 0930, 550 Fosfati e il metallo	Metabolismo animale S010
Ferro 032	0 Molecolari, Pesi 7100
Fiamma	0 — Volumi 7100
Filosofia 000	0 Molibdeno 0480
Fisica Chimica 700	0 Natrium
Fisiologies Chimies 800	0 Neo 0530
Fluoro	0 Neodimio
Forms Operation and 0020 550	0 Nickel
Forfati a il matalla	Niobium 0510
Fosfati, v. il metallo.	Niobium 0510
Fosforo	O ITTUING, C. II INCOMING
Fotochimica 735	
Fusione, Punti di 720	
Gadolinio 034	0 Nitrogenium 0490 0 Nomenclatura 0070
Gallio 033	0 Nomenclatura 0070
Gas, Analisi dei 640	0 Non sature, Aldeidi 1420
Germanio 035	0 — Amine 1620
Glucosi 181	0 Non saturi, Alcooli 1220
Glucosidi 185	0 —— — Chetoni 1520
Helio 037	0 —— Idrocarburi 1120
Hydrargirum 038	O · Organica, Chimica 1000
Idrati di Carbonio 180	O Organometallici, Composti 2000
— metallici, v. il metallo.	Oro 0150
Fosfati, v. il metallo. Fosforo 057 Fotochimica 735 Fusione, Punti di 720 Gadolinio 034 Gallio 033 Gas, Analisi dei 640 Germanio 035 Glucosi 181 Glucosidi 185 Helio 037 Hydrargirum 038 Idrati di Carbonio 180 — metallici, v. il metallo. Idrazine, v. Amine ed Azocom-	Osmio
posti.	0 Mirrogenum
1	

Ossidazione	0930, 5500	Solfati, v. il metallo.			
Ossidi, r. l'altro elemento.		Solfidrati, v. il metallo			
Ossidi di radicali acidi, v.	Acidi.	Solfiti, v. il metallo.			
Ossidril acidi, v. Acidi.		Solfonici, Acidi, v. Aci	di.		
Ossigeno	0550	Solfuri, v. il metallo.			
Ossimidocomposti, v. Amir	ie.	Solubilità			7150
Ottiche, Proprietà	7300	Soluzione		0930,	
Palladio	0590	Solventi		0930,	
Paraffine	1110	Specifico, Calore			7200
Patologica, Chimica	8050	Stagno			0720
Patologica, Chimica Pedagogia	0050	Stagno Stibium			0680
Perclorati, v. il metallo.	0000	Storia			0010
Periodica, Legge	7000	Stronzio			0730
Periodici		Stronzio Sublimazione		0930,	
Permanganati, r. il metallo		Sucrosi		,	1820
Piombo	0580	Superficiale, Tensione			7150
Piperidina	1930	Tallio			0790
Pirazoli		Tentalio			0740
Pirazoli Piridina	1930	Tantalio Tavole			0030
Platino	0610	Tellurio			0760
Potassio	0420	Terbio			0750
Potassio Praseodimo		Terbio Termochimica	• •		7200
Proteidi	4000	Terpeni			1140
Qualitativa, Analisi	6100	Tiocarbonati, v. il met		• •	1130
Qualitativa, Analisi Quantitativa, Analisi	6200	Tiofene			1920
Radio	0620	Tionati, v. il metallo.	• •	* *	1020
Rame	0290	Tiosolfati, v. il metallo	,		
Desire	1860				0780
Resine		Titanio		• •	
Riduzione	0930, 5500	Torio			0770
Riduzione	0930, 5500 0640	Torio Trattati generali			0770 0030
Riduzione	0930, 5500 0640 0630	Torio Trattati generali Tulio		• •	0770 0030 0800
Riduzione	0930, 5500 0640	Torio Trattati generali Tulio		••	0770 0030 0800 0840
Riduzione	0930, 5500 0640 0630	Torio Trattati generali Tulio Tungsteno Uranium	•••	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	0770 0030 0800 0840 0810
Riduzione Rodio Rubidio Sutienio Sali, v. il metallo. Sali etereali, v. Acidi.	0930, 5500 0640 0630 0650	Torio Trattati generali Tulio Tungsteno Uranium Vanadio	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	• •	0770 0030 0800 0840 0810 0820
Riduzione Rodio Rubidio Rutenio Sali, v. il metallo. Sali etereali, v. Acidi. Samario	0930, 5500 0640 0630 0650	Torio Trattati generali Tulio Tungsteno Uranium Vanadio	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	0770 0030 0800 0840 0810 0820 3010
Riduzione Rodio Rubidio Rutenio Sali, v. il metallo. Sali etereali, v. Acidi. Samario Sature, Amine	0930, 5500 0640 0630 0650 0670 1610	Torio Trattati generali Tulio Tungsteno Uranium Vanadio Vegetali, Alkaloidi Victorium		• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	0770 0030 0800 0840 0810 0820 3010 0830
Riduzione Rodio Rubidio Suli, v. il metallo. Sali etereali, v. Acidi. Samario Sature, Amine Saturi, Alcooli	0930, 5500 0640 0630 0650 0670 1610 1210	Torio Trattati generali Tulio Tungsteno Uranium Vanadio Vegetali, Alkaloidi Victorium Viscosità		• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	0770 0030 0800 0840 0810 0820 3010 0830 7150
Riduzione Rodio Rubidio Rubidio Suterio Sali, v. il metallo. Sali etereali, v. Acidi. Samario Sature, Amine Saturi, Alcooli	0930, 5500 0640 0630 0650 0670 1610 1210 1410	Torio Trattati generali Tulio Tungsteno Uranium Vanadio Vegetali, Alkaloidi Victorium Viscosità			0770 0030 0800 0840 0810 0820 3010 0830 7150 0840
Riduzione Rodio Rubidio Rutenio Sali, v. il metallo. Sali etereali, v. Acidi. Samario Sature, Amine Saturi, Alcooli — Aldeidi — Chetoni	0930, 5500 0640 0630 0650 0670 1610 1410 1510	Torio Trattati generali Tulio Tungsteno Uranium Vanadio Vegetali, Alkaloidi Victorium Viscosità Wolfram Xeno			0770 0030 0800 0840 0810 0820 3010 0830 7150 0840 0850
Riduzione Rodio Rubidio Rubidio Suterio Sali, v. il metallo. Sali etereali, v. Acidi. Samario Sature, Amine Saturi, Alcooli Aldeidi Chetoni Idrocarburi.	0930, 5500 0640 0630 0650 0670 1610 1210 1410 1510	Torio Trattati generali Tulio Tungsteno Uranium Vanadio Vegetali, Alkaloidi Victorium Viscosità Wolfram Xeno Ytterbio			0770 0030 0800 0840 0810 0820 3010 0830 7150 0840 0850 0870
Riduzione. Rodio Rubidio Suli, v. il metallo. Sali, v. il metallo. Sali etereali, v. Acidi. Samario Sature, Amine Saturi, Alcooli — Aldeidi — Chetoni — Idrocarburi Scandio	0930, 5500 0640 0630 0650 0670 1610 1210 1410 1510 1110	Torio Trattati generali Tulio Tungsteno Uranium Vanadio Vegetali, Alkaloidi Victorium Viscosità Wolfram Xeno Ytterbio Yttrio			0770 0030 0800 0840 0810 0820 3010 0830 7150 0840 0850 0870 0860
Riduzione. Rodio Rubidio Rutenio Sali, v. il metallo. Sali etereali, v. Acidi. Samario Sature, Amine Saturi, Alcooli — Aldeidi — Chetoni — Idrocarburi Scandio Selenio	0930, 5500 0640 0630 0650 0670 1610 1210 1410 1510 1110 0690 0700	Torio Trattati generali Tulio Tungsteno Uranium Vanadio Vegetali, Alkaloidi Victorium Viscosità Wolfram Xeno Ytterbio Yttrio Ziuco			0770 0030 0800 0840 0810 0820 3010 0830 7150 0840 0850 0870 0860 0880
Riduzione Rodio Rubidio Rutenio Sali, v. il metallo. Sali etereali, v. Acidi. Samario Sature, Amine Sature, Alcooli — Aldeidi — Chetoni — Idrocarburi Scandio Selenio Silicati, v. il metallo.	0930, 5500 0640 0630 0650 0670 1610 1210 1410 1110 0690 0700	Torio Trattati generali Tulio Tungsteno Uranium Vanadio Vegetali, Alkaloidi Victorium Viscosità Wolfram Xeno Ytterbio Yttrio Zineo Zirconio			0770 0030 0800 0840 0810 0820 3010 0830 7150 0840 0850 0870 0860 0880
Riduzione. Rodio Rubidio Rutenio Sali, v. il metallo. Sali etereali, v. Acidi. Samario Sature, Amine Saturi, Alcooli — Aldeidi — Chetoni — Idrocarburi Scandio Selenio Silicati, v. il metallo.	0930, 5500 0640 0630 0650 0670 1610 1210 1410 1510 1110 0690 0700 0710	Torio Trattati generali Tulio Tungsteno Uranium Vanadio Vegetali, Alkaloidi Victorium Viscosità Wolfram Xeno Ytterbio Yttrio Ziuco			0770 0030 0800 0840 0810 0820 3010 0830 7150 0840 0850 0870 0860 0880

AUTHORS' CATALOGUE.

Abegg, R[ichard]. François Marie Raoult †. Nachruf. Natw. Rdsch., Braunschweig, 16, 1901, (374-375). [0010].

Eine neue Methode zur Bestimmung von Ionenbeweglichkeiten (nach Versuchen von B. D. Steele.) [Vortrag]. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (618-622). [7250 C 6240]. 2

François Marie Raoult, geboren 10. Mai 1830, gestorben 1. April 1901. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (697-698). [0010].

Ueber eine wahrscheinliche Ursache der photochemischen Induction bei Halogensilberemulsionen. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (9-12). [7350].

Abel, E. Bemerkung zu R. Luther's Arbeit: Ueber das elektromotorische Verhalten von Stoffen mit mehreren Oxydationsstufen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (623-625). [7250 C 6210].

Beitrag zur Theorie des Akkumulators. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (731-733). [7250 C 5620]. 6

Abell, Robert Duncombe. The Condensation of Phenyl Ethyl Ketone and Benzaldehyde. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (928–939) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (128). [Abstract]. [1530].

Abt, Antoine. Force thermo-électromotrice pour une différence de température de 100° aux points de contact de quelques oxydes et sulfures métalliques combinés entre eux et avec des métaux simples. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (145–160, avec pl.) [7250].

Ach, Benno. v. Tafel, Julius.

Ackermann, Eugen. Die Gold-Industrie an der Grenze des Staates Para im nördlichen Brasilien. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (25–26). [0150 G 18].

Ackermann, Eugen. Ueber einige nordbrasilianische medicinische Präparate. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (134). [6500 Q 1885 9000].

Ackroyd, William. Researches on Moorland Waters. Part II. On the Origin of the Combined Chlorine. London. J. Chem. Soc., 79, 1901, (673-674) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (87) [Abstract]. [6500].

Adam, Paul. Cuve pour la détermination clinique de l'hémoglobine dans l'urine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (607-608). [5500].

Adolph, Gustav. Untersuchungen über Alkalielektrolyse mit dem Glockenverfahren. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (581–589). [0930]. 13

Adrian, [L. Alphonse], et Trillat, [Auguste]. Sur un acide pseudo-agaricique. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (103–107). [1350].

Sur un pseudoacide agaricique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (151–152). [1350]. 15

Adriani, J[ohannes] H[ermanus]. Eutectische lynen by stelsels van drie stoffen, waarvan twee optische antipoden zyn. [Eutectic curves in systems of three substances of which two are optical antipodes]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (438–442) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (463–467) (English). [7000—1520].

— Eutektische Kurven bei Systemen dreier Körper, von denen zwei optische Antipoden sind. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (168–172). [7000 7300 C 2480]. 18

Ahrens, C., und Hett, P. Ueber Styrax liquidus. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (216). [6500 Q 9190 M 3120]. 19

Aken, [Elizabeth] van. De oxydatie van organische stikstofverbindingen en de bepaling van koolstof en stikstof daarin langs den natten weg. [The oxidation of organic nitrogen-compounds and the estimation of the earbon and nitrogen therein by the moist process.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 10, 1902, (102–105) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 4, 1902, (91–95) (English). [6200].

Ålander, A. Ein Beitrag zur Bestimmung von Kaliumpermanganat mittelst Natriumhyposulfits. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (574-577). [6300].

Alberda van Ekenstein, W[illem]. v. Lobry de Bruyn, C[ornelis] A[driaan].

Albert, R[obert]. Neuere Versuche mit zellenfreier Gährung. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 1, 1901, (94-98). [8020 M 3100 7700 R 1820].

Albert, R. v. Albert, W.

Albert, W., und Albert, R. Chemische Vorgänge in der abgetöteten Hefezelle, Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 2, **7**, 1901, (737-742, mit 1 Taf.). [8020 M 3100 7700 R 1820].

Albrecht, E. v. Engler, C.

Alexander-Katz. Ueber saure Grubenwässer und deren Verwendung zur Kesselspeisung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (82-83). [6500]. 24

Alexejeff, W. Ueber die Bedeutung der symbolischen Invariantentheorie für die Chemie. (Antwort auf die Bemerkungen von Herrn Prof. E. Study in Bezug auf den Aufsatz: "Uebereinstimmung der Formeln der Chemie und der Invariantentheorie" von P. Gordan und W. Alexejeff.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 36, 1901, (741–743). [7000 A 2040].

Alfa, Johann. Schüttelapparat. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (250–251). [0910]. 26

Allan, F. B. The Basic Nitrates of Bismuth. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (307-315). [0190]. 27

Allen, Alfred H. Commercial Organic Analysis. A Treatise on the Properties, Modes of Assaying and Proximate Analytical Examination of the various Organic Chemicals and Products

employed in the Arts, Manufactures, Medicine, etc., with concise Methods for the Detection and Determination of their Impurities, Adulterations and Products of Decomposition. 3rd Ed. Vol. III, Part I. Tannins, Dyes and Colouring Matters, Writing Inks. Revised and edited by J. Merritt Matthews. London, 1901, (J. and A. Churchill). (589). 23 cm. [6500].

Allen, Alfred H. Detection of Arsenic in Beer. London, Anal., **26**, 1901, (10-13). [6100].

Allen, M. W., and Brewis, E. T. Notes on some Essential Oils. Pharm. J., London, (Ser. iv), 12, 1901, (328-330). [6500].

Almén, Emil Frederik. Bidrag till kännedomen om de vid gasers och vätskors lösningar i vätskor uppträdande volymändringarne. [On the changes of volume taking place at the dissolution of gases and liquids in liquids.] Akadem. afhandl. . . Uppsala, 1901, (63). 22 cm. [C 1400 1800 1870].

Almroth, John. Analysering af sirup och melass. [Analysis of syrup and molasses]. Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 13, 1901, (95-97). [6500]. 32

Aloy, J[ules]. Sur les chlorures doubles d'uranyle et des métaux alcalins et le chlorhydrate de chlorure d'uranyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (153-155). [0810].

Sur la préparation de l'uranium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (344–346). [0810]. 34

Alsberg, C. v. Levene, P. A.

Ammon, Ludwig von. Die Malgersdorfer Weisserde. Geogn. Jahreshefte, München, **13**, (1900), 1901, (195-208). [6500 H 90 de G 83]. 36

André, G[ustave]. Observations sur les sels basiques renfermant plusieurs oxydes métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1563). [0100]. 37

Sur la migration des matières azotées et des matières ternaires dans les plantes annuelles. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1058–1060). [8030].

André, G[ustave]. Sur la migration des matières ternaires dans les plantes annuelles. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1131-1134). [8030]. 39

Sur les débuts de la germination et sur l'évolution du soufre et du phosphore pendant cette période. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (1577-1579). [8030].

Andresen, M[omme]. Herstellung sogenannter Gelbscheiben. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (252–254). [7350 C.3860].

Angström, Knut. Ueber die Abhängigkeit der Absorption der Gase, besonders der Kohlensäure, von der Dichte. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **6**, 1901, (163-173). [7300 C 3850]. 42

Arbuckle, William. v. Scott, Alexander.

Archbutt, L., and Jackson, P. G. The Determination of Minute Quantities of Arsenic in Coke. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (448-450). [6200].

Archibald, Ebenezer Henry. Richards, Theodore William.

Armstrong, E. Frankland. v. Fischer,

Armstrong, H[enry] E[dward]. Frankland Memorial Lecture. London, Proc. Chem. Soc., 47, 1901, (193–196). [Abstract]. [0010 0040]. 44

and Horton, E. The part played by residual affinity in the formation of substitution derivatives. The orienting influence of sulphur. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (246-247). [7050].

and Lowry, T. M. Stereoisomeric α – and α' – sulphonic derivatives of camphor. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (182–183). [1340].

B-bromocamphor. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (217–218). [1340 1540].

phor. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (244-245). [1540]. 48

Arnold, C[arl], und Murach, F. Ueber den Nachweis von Stickstoff in Arsen etc. und Entgegnung hierauf von F. Fittica. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (131, 259). [6100].

Arrhenius, Svante. Lehrbuch der Elektrochemie. Vom Verfasser durchgesehene und vermehrte deutsche Ausgabe. Uebersetzt von Hans Euler. Leipzig (Quandt und Händel), 1901, (VIII + 305). 23 cm. 8 M. [7250 C 6200].

Zur Berechnungsweise des Dissociationsgrades starker Elektrolyte. I. II. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (28-40); **37**, 1901, (315-322). [7250 C 6250].

Aschan, Ossian. Ueber die Constitution des Kamphers. Eine stereochemische Studie. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (196-241). [7000 1540 G 540 M 3120].

See also Hjelt, Edv[ard].

Asher, Leon, und Jackson, Holmes C. Ueber die Bildung der Milchsäure im Blute nebst einer neuen Methode zur Untersuchung des intermediären Stoffwechsels. Zs. Biol., München, 41, 1901, (393–436). [8040 Q 1510 5025 7900]

Asō, Keijirō. Chayō chū no Sankwa Enzymes ni tsuite [On the Oxidising Enzymes in Tea Leaves]. Tokyo, Kwag. Kw. Z., 22, 1901, (113–120). [3010]. 54

On the Rôle of Oxydase in the Preparation of Commercial Tea. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1901, (255-259). [8010].

---- See also Bieler, Kurt.

Aston, Bernard Cracroft. v. Easterfield, Thomas Hill.

Aston, Francis W. v. Frankland, Percy F.

Aston, Henry. v. Frankland, Percy Faraday.

Atterberg, Albert. Om variationerna i växtnäringsämnenas mängder hos hafren. [On variations in the quantities of mineral nutrients in Oats.] Stockholm. Landtbr.-Ak. Handl., 40, 1901, (14-80). [8030 M 31201.

——— Schnelle Methode zur Bestimmung kleiner Arsenmengen. Chem-Ztg, Cöthen, **25**, 1901, (264). [6200]. 57

Aubel, Edm. van. Ueber den elektrischen Widerstand der reinen Metalle. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (371-373). [7250 C 5660]. 58

— Ueber die Molecularwärmen zusammengesetzter Körper und das Gesetz Neumann-Joule-Kopp. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **4,** 1901, (420-421). [7200 C 1660]. 59

Aubel Edm. van. Sur la densité des alliages. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1266-1267). [0120 0680]. 60

Sur les pouvoirs thermoélectriques de quelques oxydes et sulfures métalliques. J. Phys., Paris, (sér. 3), 10, 1901, (205–208). [7250]. 61

Auchy, George. Determination of Sulphur in Wrought Iron and Steel. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 32, 1901, (147-151). [0320 6200]. 62

Note on the Determination of Silicon in Steel. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (817-820). [0320 0710 6200]. 63

Aufrecht. Untersuchungen neuerer Arzneimittel, Desinfektionsmittel und Mittel zur Krankenpflege. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (482-483). [6500 Q 9100].

Autenrieth, W[ilhelm]. Ueber einfache und gemischte Säureanhydride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (168-187). [1300—1310—1630]. 65

— und Spiess, P. Eine einfache Bildungsweise der secundären symmetrischen Hydrazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (187–189). [1600 1610 1630].

Ueber Crotonsäure und Isocrotonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (189-197). [1310 1320 M 3120]. 67

Avery, S[amuel], and Beans, H. T. Soluble Arsenious Oxide in Paris Green. Preliminary Report. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (111-117). [0140 6300].

A Rapid Method for the Determination of Arsenious Oxide in Paris Green. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pr., 1901, 23, (485–486). [0140 6200].

Bachtschiew, N. v. Kondakow, J.

Bädeker, Karl. Experimentaluntersuchung über die Dielektrizitätskonstante einiger Gase und Dämpfe in ihrer Abhängigkeit von der Temperatur. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (305– 335). [7250 C 5250].

Baeyer, Adolf, und Seuffert, Otto. Erschöpfende Bromirung des Menthons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (40-53). [1540 1230]. 71

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor-Ueber das Hydrat des Sulfurylchlorids-Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (736-738), [0660].

Hydroperoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (738-749). [1210 1930]. 73

wirkung von Hydroperoxyd auf Silberoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (749-755). [0550 0110 0360].

trige Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (755-762). [0490] 1230]. 75

und Peroxydsäuren zweibasischer organischer Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (762-767). [1330]. 76

Teber die Sulfomonopersäure (Caro'sche Säure). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (853–862). [0660–7250–C 6220]. 77

Bailhache, G. Sur un nouveau sulfate de molybdène cristallisé. Paris, Bulsoc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (341-344). [0480]. 78

Sur un nouveau sulfate de molybdène cristallisé. Paris. C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (475–478). [0480 0660]

Bain, J. Watson. Convenient Resistance for Electrolytic Analysis. Toronto. Proc. Canad. Inst., N.S., 2, 1901, pt. 4, (91-92). [6000].

Baker, T. J. The Thermo-chemistry of the Alloys of Copper and Zinc. London, Phil. Trans. R. Soc., **196**, 1901, (529-546) [Full paper]; Proc. R. Soc., **68**, 1901, (9-10) (Abstract). [7200]. 81

Bakhuis Roozeboom, H[endrik] W[illem]. Cadmiumamalgamen [Cadmium amalgams]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 10, 1902. (3-6) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 4, 1902, (1-5) (English). [7000 0230 C 2480 5610]. 82

Het gedrag der mengsels van kwikiodide en zilveriodide. [The behaviour of mixtures of mercuric iodide and silver iodide.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, 6-8) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci.
 K. Akad. Wet., 3, 1901, (84-86) (English). [7000 0380].

See also Roozeboom, H. W. Bakhuis.

Balachowsky, Dimitry. Séparation du cobalt et du nickel par la voie électrolytique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1492-1495). [0260 0540]. 84

Balland. Sur la Voandzou. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1061–1062). [8030 6500].

Baly, E. C. C., and Syers, H. W. The Spectrum of Cyanogen. Phil. Mag., London, (Ser. vi), 2, 1901, (386-391). [7300].

Bamberger, Eug. Ueber den Mechanismus der Umlagerung von Arylhydroxylaminen in Amidophenole. (II). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (61-68). 1630].

und Demuth, Ed. Ueber Nitrirung der Mesitylensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (27-33). 1330–1630].

Orthoamidirte Benzaldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1309–1339). [1630–1930–1430–1720]. 89

und Grob, Jac. Ueber die Einwirkung von Natriummethylat auf Phenylnitroformaldehydrazon und die Oxydation des Benzaldehydrazons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (523– 532). [1630 2000 1930]. 90

Leber das Verhalten des Phenythydrazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (533–539). [1540–1630–1530–1930–1940]. 91

und Leyden, Paul. Weitere Beiträge zur Kenntniss des Dimethylanilinoxyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (12-26). [1230 1630]. 93

und Rising, Adolf. Ueber die Einwirkung von p-Toluolsulfinsäure auf Nitrosobenzol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (228–241). [1130 1330]. 94

Ueber die Einwirkung von p-Tolylsulfinsäure auf ß-Phenylhydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (241-253). [1630] § 330]. Bambergen, Eug., und Rising, Adolf. Einfluss von Methyl auf die Reactionsgeschwindigkeit der Arylhydroxylamine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (257-292). [7050 1630 1130 1720].

Ueber 2, 6-Dimethylphenylhydroxylamin und 2, 6-Dimethylnitrosobenzol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (292–311). [1630 1130 1230]. 97

und Schmidt, Otto. Ueber das Phenylhydrazon des Nitroformaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (574–594). [1720 1410 1630].

Bamberger, M. Aluminium som ophedningsmiddel. [Aluminium as a means of heating.] [Transl.] Bergen, Naturen., 25, 1901, (87-96). [0930 0120].

Bandrowski, E[rnest]. O działaniu bromonitrobenzolów na parafenylenodwuamin. [L'action des bromonitrobenzènes sur la paraphenylène-diamine.] Kraków, 1901, (2 + 9), 25.5 cm. [1130 1630 5500].

——— O działaniu stężonego kwasu azotowego na bromobenzol, [L'action de l'acide azotique concentré sur la bromobenzène]. Kraków, 1901, (2+5), 25·5 cm. [1130 5500]. 101

Chemia powietrza. W:
Odczyty o powietrzu. [La Chimie de l'air. Dans: Conférences sur l'air].
Warszawa—Kraków, [1901], (1-17).
[0100 0040].

Bang, Ivar. Erwiderung [betr. Kossel, A. Bemerkungen über das Nucleohiston]. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem. Strassburg, **31**, 1901, (407–410). [4010 Q 1151].

— Chemische und physiologische Studien über die Guanylsäure. I. Theil. Chemische Studien. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (411–427). [4010 Q 1151].

Eine Bemerkung zu der Abhandlung Kossel's und Kutscher's über die Eiweisskörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (79–80). [4010 Q 1100 1151]. 105

Barbier, Ph[ilippe]. Sur le myrcénol et sa constitution. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1048-1050). [1220 1120 1420].

Barbier, Ph[ilippe]. Sur le myrcénol et sa constitution. Paris, Bul.soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (687-691). [1220].

Sur la constitution du licaréol (linalol). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (828–832). [1220].

Barbour, William. v. Purdie, Thomas.

Barcroft, Joseph. Apparatus for the Analysis of the Gases in Small Quantities of Blood. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 11, 1901, (1-10, with pl.). [8000]

Bardach, Bruno. Zum Nachweis von Quecksilber im Harn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (534–537). [6500 6100 Q 8491].

Barnes, H. T. On the Density of Ice. Ithaca, N.Y., Cornell Univ., Physic. Rev., 13, 1901, (55-59). [7100 B 0130].

Barral, Et[ienne]. Analyse de l'eau minérale de la "source des Cévennes" à Ucel (Ardèche). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (257-259). [6500].

Barsickow, M. Ueber die bakterientödtende Wirkung des Alkohols und des Spiritus saponatus. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (49-50). [1210 R 3900 M 7700].

Barth, Georg. Untersuchung einiger käuflicher Diastasepräparate. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (368–371). [6500 8010 Q 1200 9160]. 114

Barthe, L[éonce], et Péry, R. Sur l'élimination et la recherche toxicologique de l'acide cacodylique. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (209–214). [0140 8040] 115

Bartorelli, Antonio. Ueber das Verhalten des Aluminiums als Elektrode. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (469-472). [7250 C 6230]

Baskerville, Charles. On the Existence of a New Element associated with Thorium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (761-774). [0100]. 117

Some Hydrochlorated Sulphates. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (894–897). [0230 0380].

Batschinski, A. Ueber das Maxwellsche Gesetz K=n² in Bezug auf die Theorie des molekularen Baues der Körper. Vorläufige Mitteilung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (119–121). [7000 C 6620 5250 0150].

Batschinski, A. Ueber die Beziehung zwischen dem Viskositätsparameter und einigen anderen physikalischen Konstanten. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (214-216). [7150 7000 B 2540].

Battandier, J. A. Production abondante de manne par les oliviers. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (177-17 J). [8030].

Baud, A[chille]. v. Guye, Ph. A.

Baud, E. Sur les combinaisons du gaz ammoniac avec le chlorure d'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (133-136). [0120 0490].

Etude thermique des chlorures d'aluminium ammoniacaux.
Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (553–556]. [7200 0120].

Dissociation et étude thermique du composé Al² Cl⁶ 18 Az H³. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (690-692). [7200 0120]. 124

Bauer, R. W. Das Pectin aus Apfelsinenschalen-Essigsäure-Inversion. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 1, 1901, (99–100). [1840 M 3120]. 125

Bauer, Wilhelm. Ueber das Benachbarte Dihydrotetrazin. Diss. Tübingen (Fr. Pietzker), 1901, (VIII+77), 23 cm. 1,80 M. [1930]. 126

Baumann, C. Zur Ehrenrettung eines Verkannten. [Eisenoxalatentwickler.] Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (166–170). [7350]. 127

Baumann, Lucien. Rapport sur le travail de M. Marius Richard. [Réserves colorées sous rouge paranitraniline.] Mülhausen, Bull. Soc. ind., 1901, (101–102). [5020].

Baur, E. Die Bedeutung der Bequerelstrahlen in der Chemie. Natw. Rdsch., Braunschweig, **16**, 1901, (338-340, 355-356). [7350 C 4240]. 129

Bausor, Harold W. v. Ruhemann, Siegfried.

Baxandall, F. E. v. Lockyer, Norman.

Bayley, Thomas. Relations between Atomic Weight, Atomic Volume and Melting Point. Chem. News, London, 83, 1901, (243-245). [7100]. 130 Bayliss, W. M. The action of carbon dioxide on blood vessels. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xxxii-xxxiii). [8000].

Bayrac, P[ierre], et Camichel, C[harles]. Sur l'absorption de la lumière par les indophénols. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (338–340). [7300].

See also Camichel, C.

Beam, William. v. Leffmann, Henry. Beans, H. T. v. Avery, S.

Beardsley, H. P. v. Wells, H[orace] L.

Bebie, J. v. Lunge, G.

Bechert, C. Verbesserungen in der Aceton-Fabrikation. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (515–516). [5500 1510].

Beck, Ludwig. Die Geschichte des Eisens in technischer und kulturgeschichtlicher Beziehung. Abt. 5. Das 19. Jahrhundert von 1860 an bis zum Schluss. Lief. 1. 2. Braunschweig (Fr. Vieweg und S.), 1901, (1–176, 177–352). 25 cm. Je 5 M. [0320].

Becker, H. Carl Moldenhauer †. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (482). [0010].

Beckstrom, R. v. Thoms, Hermann.

Becquerel, Henri, et Curie, P. Action physiologique des rayons du radium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1289–1291). [0620 8050]. 136

Beek, H. van. Etwas über farbenempfindliche Platten. Atel. Phot., Halle, 8, 1901, (26–30). [7350].

— Ueber unregelmässige Färbungen des Negativs. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (40–42). [7350]. 138

Eine neue Methode zur Rettung überkopierter Positive. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (176). [7350].

Beger, C. Ueber die Natur und den Werth der stickstoffhaltigen Stoffe in der Melasse. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (8-10). [6500 Q 1424 M 3120]. 140

Béhal, A[uguste]. Cétones de l'huile de bois, diméthylcyclohexènone. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (342–345). [1540].

Cétones de l'huile de bois, diméthylcyclobexénone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (242-247). [1540]. **Béhal**, A[uguste]. Action des dérivés organométalliques sur les éthers-sels. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (480-482). [2000 1310]. 143

et Phisalix. La Quinone principe actif du venin du Julus terrestris. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (89-91). [1530]. 144

et Tiffeneau. Sur un isomère de l'anéthol et sur la constitution de ce dernier. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (561-563). [2000 1230]. 145

Behr, G. E. v. Jackson, C[harles] Loring.

Behrend, P., und Wolfs, H. Zur Bestimmung des wahren Stärkegehaltes der Kartoffeln nach der Methode von G. Baumert und H. Bode. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (461–465). [6500–1840 M-3120–0060 Q-1875].

Behrens, J[ohannes]. Ueber die oxydierenden Bestandteile und die Fermentation des deutschen Tabaks. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. II, 7, 1901, (1–12). [8020 R 1820 2700 Q 1240 M 3100].

Behrens, Th[eodor] H[einrich]. Die Unterscheidung fester Teerkohlenwaserstoffe auf mikrochemischem Wege. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (328–331). [1130 5020 6150].

Over morphetropie onder antimonyltartraten van aniline en zyne homologen. [Ueber die Morphotropie der Antimonyltartrate des Anilins und dessen Homologen.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (372–373). [1630 G 530]. 149

Overmikrochemisch onderzoek der cerietmetalen. [Ueber die mikrochemische Untersuchung der Cerit-metalle.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 10, 1902, [1901], (6-8). [6100 G 700].

Beilby, George Thomas, and Henderson, George Gerald. The Action of Ammonia on Metals at High Temperatures. London, J. Chem. Soc., 79, 1991, (1245–1256) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (190) [Abstract]. [0110 0150 0260 0290 0320 0540 0610].

Beistle, C. P. v. Browne, C. A., Jr.

Beitter, Albert. Pharmakognostischchemische Untersuchung der Catha edulis. [Auszug a. einer Inauguraldissertation.] Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (17-33). [3010 Q 9130 M 3120 1000 2000 0010 5400]. 152

Belch [vielm. **Belck**], Waldemar. Dr. Karl Hoepfner †. Elektroch. Zs., Berlin, **7**, 1901, (250-252). [0010]. 153

Belck, Waldemar. C. Hoepfner †. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (46–48). [0010].

Dr. Karl Hoepfner †. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (415-417). [0010].

Tind., Berlin, 24, 1901, (17–19). [0010 C 0010].

Bell, C. A. A calibrating mercury pipette. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (179–181). [0910]. 157

Bellocq, [A.]. Recherche du plomb dans l'eau potable. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (56-57). [6100].

Bement, A. Improvement in Orsat Apparatus. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (57-58). [0910].

Bemmelen, J[akob] M[aarten] van. Bydrage tot de wetenschappelyke biographie van G. J. Mulder. Historisch-kritische beschouwing van zyn werk: "De scheikunde der bouwbare aarde." [Beitrag zur wissenschaftlichen Lebensbeschreibung von G. J. Mulder. Historisch-kritische Betrachtung seines Werkes: "Die Chemie der Ackererde."] Amsterdam, Verh. K. Akad. Wet., 1e Sect. VII, 1901, No. 7, (1–33). [0010].

De chemische samenste'ling van twee monsters Loess. [Die chemische Zusammensetzung von zwei Loess-Muster.] Amsterdam, Verh. K. Akad. Wet., 2e. Sect. 7, No. 3, 1901, (18–26). [0710].

en Rutten, G[erardus]
M[arie]. Over het stelsel Bi₂ O₃ - N₂ O₅
- H₂ O. [On the system Bi₂ O₃ - N₂ O₅
- H₂ O.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat.
Afd. K. Akad Wet., **9**, 1901, (66-74)
(Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K.
Akad. Wet., **3**, 1901, (196-203) (English).
[0190 7000]. 162

Hoitsema, C[opius], et Klobbie, E[duard]

A[ugust]. Les accumulations ferrugineuses dans et sous les tourbières. Gisement, composition, formation. Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl., (Sér. 2), 4, 1901, (19-91, avec carte géolog.). [0320] H 95 del G 12]. 163

Bénard, H. v. Simon, L. J.

Bendix, Ernst. Ueber physiologische Zuckerbildung nach Eiweissdarreichung. Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (479–503). [4000 1800 Q 1426 7931 1134]. 164

Bénech, Elophe, und Kutscher, Fr[iedrich]. Die Oxydationsprodukte des Arginins. 1. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (278-280). [1310 1610 4000]. 165

 Benecke,
 W[ilhelm].
 Ueber die die Diels'sche Lehre von der Entchlorung der Halophyten.
 Jahrb. wiss.
 Bot.,

 Leipzig,
 36, 1901, (179–196).
 [8030 M 3200 3120 3040].
 166

Benedicks, Carl. Giebt es für den festen Aggregatzustand eine Regel entsprechend der Avogadroschen für die Gase? Einige Bemerkungen über die Härte der Metalle und Legierungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (529–538). [7000 C 0400 B 3640]. 167

Benedict, Francis Gano. Chemical Lecture Experiments. New York and London, (Macmillan), 1901, (XIII + 436). 19.8 cm. [0920].

Beneker, Jay C. v. Ellms, Joseph W. Bennett, C. T. v. Umney, John C.

Benoist, L[ouis]. Méthode de détermination des poids atomiques fondée sur les lois de transparence de la matière pour les rayons X; poids atomique de l'indium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (772-774). [7100 0400]. 169

Benson, Gideon, and Hillyer, H. W. The Action of Benzoyl Chloride on Ammonium Sulphocyanate. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (373-377). [1310 1330]. 170

Berju, Georg. Ein Beitrag zur Methodik der chemischen Bodenuntersuchung. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (19-31). [6500]. 171

Bernadou, John B[aptiste]. Smokeless Powder, Nitro-Cellulose, and Theory of the Cellulose Molecule. New York, (Wiley), 1901, (VIII+200). 19 cm. [1840].

Berndt. v. Dorn, Ernst.

Berndt, G. Ueber die Bandenspectra der Thonerde und des Stickstoffs. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 4, 1901, (788-795). [7300 C 3030]. 173

Berntrop, J[ohan] C[onrad]. Over het opsporen van kleine hoeveelheden van arseenverbindingen in voedingsmiddelen. [Ueber die Erkennung kleiner Quantitäten von Arsenverbindungen in Nahrungsmitteln.] Tydschrift voor toegepaste scheikunde en hygiene, Middelharnis, 4, 1901, (112–113). [6100]. 174

Over de bepaling van het vetgehalte van tarwebrood en het beantwoorden der vraag, of brood met melk, met water of onder toevoeging van een ander vet dan melkvet, is gebakken. [Ueber die Bestimmung des Fettgehalts von Weizenbrot und die Lösung der Frage, ob das Brot mit Milch, oder mit Wasser oder unter Zusatz eines andern Fettes als Milchfett, gebacken ist.] Tydschrift voor toegepaste Scheikunde en Hygiene, Middelharnis, 4, 1901, (190-194); 3, 1902, (1-5). [6500 Q 1872].

Berry, A. E. The Effect on the Marsh Test of some Commercial Products containing Selenium and Tellurium. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (322–323). [6100].

 Ber
 Suler.
 Beiträge
 zur elektrolytischen

 Iytischen
 Reduktion der Nitrite.
 Zs.

 Elektroch.,
 Halle,
 7, 1901, (831–842, 847–855).

 [7250
 0490
 6300].
 177

Berthelot, [Marcellin]. Sur les origines de la combinaison chimique. Union de l'argent avec l'oxygène. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (289–300). [0110 0550].

Oxyde de carbone et argent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (300–303). [0110]. 179

Essais divers avec les métaux et l'oxyde de carbone. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (303–305). [0100].

Hydrogène et argent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (305–307). [0110 0360].

Sur les origines de la combinaison chimique; états allotropiques de l'argent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (307-317). [0110].

Berthelot, [Marcellin]. Etudes sur la combinaison de l'argent avec le mercure. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (317-320). [0110 0380]. 183

Observations sur la dissolution des métaux solides dans le mercure et plus généralement dans les autre métaux fondus. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (320-322). [0380 0100].

Recherches sur la formation des composés organiques sulfurés. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (322-327). [1000 1210 1220].

Nouvelles recherches sur l'isomérie des éthers sulfocyaniques. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (327-329). [1310 1330]. 186

Diagnose des sursaturations gazeuses d'ordre physique et d'ordre chimique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (433-445), [7150].

Sur les conditions de mise en activité chimique de l'électricité silencieuse. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (445-457). [7250].

Sur l'altération lente des alliages métalliques contenant du cuivre, au contact simultané de l'air et des chlorures alcalins. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (457–460). [0290 0100].

Remarques sur les procédés propres à déterminer les limites de la sensibilité olfactive. Ann. chim phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (460-464).

Sur la génération des hydrocarbures par les carbures métalliques. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (464-479). [1100 7200]. 191

Sur la chaleur de combustion vive de l'aluminium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (479-482). [0120 7200].

Sur les métaux égyptiens: étude sur un étui métallique et ses inscriptions. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (5-32). [0010]. 193

Observations relatives à l'action des sels cuivreux sur les carbures d'hydrogène et sur l'oxyde de carbone. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (32-39). [0290 0210 1220].

58 Berthelot, [Marcellin]. Sur la synthèse totale de l'acétylpropylène et des carbures terpiléniques. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (39-49). [1120]. 195 —— Relations électrochimiques des états allotropiques des métaux et de l'argent en particulier. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (49-51). [7250].Nouvelles recherches relatives à l'action de l'eau oxygénée sur l'oxyde d'argent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (52-62). [0110 0360]. 197 Méthode pratique pour l'analyse des gaz par l'électricité. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (433–447). [6400]. Méthodes pratiques pour l'analyse courante des gaz par la spectroscopie. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (447-482). [6400]. 199 ---- Recherches sur la formation des composés organiques sulfurés. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (55-57). [7200]. Nouvelles recherches sur l'isomérie des éthers sulfocyaniques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (57-58). [7200]. 201 - Sur les origines de la combinaison chimique: Etats allotropiques de l'argent. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (234–241). [7000 0110]. Etude sur les combinaisons de l'argent avec le mercure. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (241-243). [0380 0110].

Sur la génération des

Observations sur la dis-

Sur la synthèse totale de

Paris, C.-R. Acad. sci.,

1100

205

206

hydrocarbures, par les carbures mé-

talliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132,

solution des métaux solides dans le

mercure et plus généralement dans les autres métaux fondus. Paris, C.-R.

Acad. sci., **132**, 1901, (200–291). [7150].

l'acétylpropylène et des carbures ter-

Présence du platine parmi les caractères

Sur les métaux égyptiens :

132, 1901, (599–606). [1100].

1901, (281-290). [7200]

1120].

piléniques.

chlorure d'argent par l'hydrogène. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1273). [0110 0360]. 210 Nouvelles recherches sur la neutralisation de l'acide phosphorique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1277-1281).[6300 0570 0170 211 0220]. Nouvelles recherches sur les alliages d'or et d'argent et diverses autres matières provenant des tombeaux égyptiens. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1282–1286). [0010]. - Etudes sur la neutralisation-Sur le titrage à l'aide des colorants des acides et des alcalis à fonction complexe. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1377–1382). [6300]. Recherches sur les équilibres chimiques—Formation phosphates insolubles par double décomposition: phosphate de soude bibasique et azotate d'argent. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1449–1459). [7050 6300]. 214 Equilibres chimiques. Réactions de deux bases mises simultanément en contact de l'acide phosphorique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, [7050 6200]. (1517-1525).Sur les radicaux acétylo-Paris, C.-R. Acad. sci., métalliques. **132**, 1901, (1525–1527). [1120 0290]. 216 Berthold, Adolf. Methode zur Verarbeitung von Platinrückständen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (621 622). [0610 0930]. Bertrand, Gabriel. Sur la composition chimique du café de la Grande-Comore.

Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901,

(379 - 381). [6500 - 1930].

d'une inscription hiéroglyphique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (729-732).

Berthelot, Marcellin. Sur les relations

électrochimiques des états allotropiques des métaux et de l'argent en particulier.

Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (732-

latives à l'action de l'eau oxygénée sur

l'oxyde d'argent. Paris, C.-R. Acad.

note précédente sur la réduction du

sci., 132, 1901, (897-904). [0110].

Nouvelles recherches re-

Observations relatives à la

[0010 0610].

734). [7250 0110].

Bertrand, Gabriel. Sur a lcomposition chimique du café de la Grande Comore. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (162-164). [1930].

et Sazerac, R. Sur une différenciation biochimique des deux principaux ferments du vinaigre. Paris, Bul. soc. chim., (sér 3), **25**, 1901, (731–734). [8020].

férenciation biochimique des deux principaux ferments du vinaigre. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1504 –1507). [8020].

— See also Maquenne, L.

Besson, A[dolphe]. Sur la préparation de l'oxyde phosphoreux. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1556–1557). [0570].

Bevan, Edward John. v. Cross, Charles Frederick.

Bewad, Iwan. Ueber die Einwirkung von Zinkalkylen auf Salpetrigsäureester und Nitroparaffine. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 63, 1901, (94-110). [1110 0490 1610]. 223

Beyer, Otto. Das neue Wasserwerk der Stadt Bautzen und die Beziehungen seines Grundwassers zum Untergrunde. Zs. prakt. Geol., Berlin, **9**, 1901, (121– 140). [6500 J 50 de H 90 de Q 1881].

Beyerinck, M[artinus] W[illem]. Verdere onderzoekingen over de indigovorming uit Weede (Isatis tinctoria). [Further researches on the formation of Indigo from Woad (Isatis tinctoria)]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (74-90) (Dutch): Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (101-116) (English). [5020] M 3100 5400 1930].

Beythien, Adolf. Nural. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (110–111). [6500 Q 9190].

Bestimmung von Sandelholz im Safran. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (368–369). [6500 5020 M 3120]. 227

Beythien, Adolf, und Hempel, Hans. Chokoladenmehle. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (23–25). [6500 1930 Q 1885].

und Wrampelmeyer, Eduard. Beiträge zur Untersuchung und Beurtheilung der Eierteigwaaren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (145–156). [6500 Q 1840]. 231

Biach, O. Vorrichtung zur Trennung extrahirter fester Körper von den Extractionsflüssigkeiten. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (202). [0910]. 232

Bialobrzeski, M. Części składowe tłustego oleju Strofantusa. [Les composants de l'huile grasse de Strophante]. Wiad. farm., Warszawa, 28, 1901, (49–52, 73–75, 113–115). [6500]. 233

O przemianie fosforu w arsen. [Sur la transmutation du phosphore en arsenic]. Czasop. Tow. Apt. Lwów, **31**, 1901, (4–7). [0140 0570]. 234

Biddle, H. C. The Reduction of Copper by Solutions of Ferrous Salts. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (377–382). [0290 G 12] 235

Biechele, Max. Anleitung zur Erkennung und Prüfung aller im Arzneibuch für das Deutsche Reich (vierte Ausgabe) aufgenommenen Arzneimittel. 10. verm Aufl. Berlin (J. Springer), 1901, (VIII +465). 17 cm. Geb. 5 M. [6500 Q 9100].

Biedermann, W[ilhelm]. Untersuchungen über Bau und Entstehung der Molluskenschalen. Jenaische Zs. Natw., **36**, 1901, (1–164, mit 6 Taf.). [8040 N 2207 2215 2211 Q 7961 8670].

Bielecki, Jan. Rzut oka na rozwój chemii w XIX w. Odczyt wygłoszony w Sekcyi chemicznej w dn. 12 Stycznia, 1901 r. [Aperçu du développement de la Chimie au XIX siècle]. Wszechświat, Warszawa, 20, 1901, (33–39, 54–60.) [0010 0040]. 238

Bieler, Kurt, und Asō, Keijirō. Ueber die Bestimmung von Humus in der Ackererde. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1901, (237–240). [6500]. 239

Ueber die Aufnahme von Stickstoff und Phosphorsäure durch verschiedene Kulturpflanzen (2 Cerealien und 2 Cruciferen) in drei Vegetationsperioden. Tokyo, Bull. Coll. Agric., **4**, 1901, (241–254). [8030 M 3060].

Bielfeld, P. Zur Frage über die amylolytische Wirkung des Speichels. Zs. Biol., München, 41, 1901, (360-367). [1840 Q 7230 1426]. 241

Bigelow, W. D. v. Tolman, L. M.

Bilmann, Einar. Bidrag til de organiske Kvægsólvforbindelsers Kemi. [Contributions to the Chemistry of the organic Compounds of Mercury]. Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Skr., (Ser. 6), 10, 1901, (95-147). [0380].

Bindemann, Willi. v. Wislicenus, Wilhelm.

Bing, H. J. Ueber Lecithinverbindungen. Skand. Arch. Physiol., Leipzig, 11, 1901, (166-175). [1650 Q 1550].

Bird, F. C. J. The Gutzeit Test for Arsenic. London, Anal., 26, 1901, (181 -187). [6100 6200]. 244

Bistrzycki, A[ugustin], und Herbst, C. Ueber einige aliphatische γ- und aromatische o-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1010–1021). [1320—1330—1630—1930—1910]. 245

Blackler, M. Bennett. Estimation of Ammonia in its Salts. Chem. News, London, 83, 1901, (299). [6300]. 246

Note on the Preparation of Dimethyl Sulphate. Chem. News, London, 83, 1901, (303–304). [1210].

Blair, Andrew Alexander. The Chemical Analysis of Iron. 4th ed. Philadelphia and London, (Lippincott), 1901, (XI + 319). 22.8 cm. [0320 6200]. 248

Blaise, E[dmond] E. Nouvelles réactions des dérivés organométalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (38-41). [2000]. 249

- Nouvelles réactions des dérivés organométalliques (II). Ethers α alcoyl β cétoniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (478–480). [2000 1310 1330 1510 1530].

— Nouvelles réactions des dérivés organométalliques. Ethers B cétoniques non substitués. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (978–980). [2000] 1310 1930]. 252

Blanc, G. Expériences sur la synthèse de l'acide αββ-triméthylglutarique. Paris,

Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (68-73). [1310] 253

Blanc, G. Sur la constitution de l'acide camphorique et sur une des migrations qui s'accomplissent dans sa molécule. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (73-84). [1340 1350]. 254

———— See also Haller, A.

Blanchard, A. A. v. Noyes, A. A.

Blanchard, W. M. v. Noyes, William A[lbert].

Blanksma, J[an] J[ohannes]. Organische polysulfiden en de polysulfiden van het natrium. [Organic polysulfides and the polysulfides of sodium]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (401–403) (Dutch): Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (457–459) (English). [1230–0500].

Substitutions et transformations au moyen du bisulfure de sodium. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (121–140). [1000 1230 1330 1120 1310 1110 5010]. 256

Action réductrice du bisulfure de sodium. Préparation de m. m. dinitroazoxy- et de p. p. dinitroazobeuzène. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (141-143). [1720]. 257

Sur la formation de tri- et tétrasulfures organiques. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (144-145). [1130]

Remarque sur la constitution des polysulfures alcalins et organiques. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (146–147). [0660]. 259

See also Lobry de Bruyn, C[ornelis] A[driaan].

Blasdale, W[alter] C[harles]. On Heptane from Coniferous Trees. J.Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (162– 164). [1110]. 260

Bloxam, W. Popplewell. The ammonium sulphate method of separating the proteids of horse serum. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xxxii-xxxv). [8000 4010]. 261

Bluman, M. N. J. v. Griffiths, A. B.

Blyth, Meredith Winter. Detection and Estimation of Preservatives in Milk. London, Anal., 26, 1901, (148-150). [6500].

Bode, Adolf. v. Willstätter, Richard.

Bodlaender, G[uido], und Breull, P. Beiträge zur Theorie technischer Processe. I. Die Bildung des Natriumbicarbonats. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (381–390, 405–413). [7050 7200 7250 0500 C 1620]. 263

Bodman, Gösta. Om isomorfi mellan salter af vismut och några af de sällsynta jordmetallerna. [On Isomorphism between Salts of Bismuth and some of the rare Earths.] Stockholm, Vet.-Ak. Bih. 26: II, No. 3, 1901, (28). [0190 († 510].

Bodroux, F. Modes de formation et de préparation du propylbenzène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (239-242). [1130].

Modes de formation et de préparation du propylbenzène. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (155–157). [1130].

A propos du bromure d'hexyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (299–300). [1110]. 267

Action du chlorure d'éthylide et du chlorure de methylène sur la naphtaline en présence du chlorure d'aluminium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (491–497). [1110] 1130].

Action du bromure d'isobutylène sur le benzène en présence du chlorure d'aluminium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (625-628). [1130]. 269

Action du bromure d'isobutylène sur le benzène en présence du chlorure d'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1333–1336). [1130].

Constitution d'un dérivé bromé de l'isobutylbenzène. Paris, Bul. soc.chim., (sér. 3), **25**, 1901, (628-629). [1130]. 271

Action du brome en présence du bromure d'aluminium sur le carvacrol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (818). [1230 0200]. 272

Boedtker, Eyvind. Sur l'oxydation des homologues du benzène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (843-852). [1130 1140 1230]. 273

Boekhout, F. W. J. Ueber , Kalf room." Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4,1901, (781–782). [6500 Q 1839]. 274

See also Ott de Vries, J. J.

Bömer, A. Gefärbter Honig. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4,** 1901, (364–366). [6500 Q 1885 R 2620]

"Kalf room." Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4,** 1901, (366–368). [6500 Q 1839]. 276

Bömer, A. (Referent), und Winter, K. Beiträge zur Analyse der Fette. VI. Ueber einige Ester des Cholesterins und Phytosterins. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (865–888). [1250–1350–6500 Q 1540 M 3120 G 750]. 277

Börnstein, E. Ueber die Oxydation des Anilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1268-1274). [1630 5010]

Ueber die Oxydation des p-Toluidins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1274–1284). [1630 5010 1530].

Zur Chemie des Anilinschwarz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1284–1291). [5020]. 280

Boes, J. Algerischer Weisswein. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (264–265). [6500 Q 1884]. 281

Boeseken, J[acob]. Contribution à la connaissance de la réaction de Friedel et Crafts (2e communication). Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (102-106). [1500].

Boettinger, Carl. Studien über Weinbildung. (4. Mittheilung.). Die in Wasser löslichen Bestandtheile der Weinraubenblätter. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (6-8, 17-18, 24-25). [6500 M 3120].

Bogert, Marston Taylor, and Boroschek, Leopold. Some Experiments with the Mononitroorthophthalic Acids. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (740-761). [1330 1660 1720].

Bohrisch, Paul. v. Beythien, Adolf.

Bokorny, Th. Einige vergleichende Bemerkungen über die spontane und die durch Lab bewirkte Milchgerinnung. Milchsäureferment und Labferment. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (3-4). [8020-Q 1837 M 3100].

Arch. ges. Physiol., Bonn, **85**, 1901, (257–270). [8010 Q 1200 L 6200 M 2700 3100].

de Bollemont, E. Grégoire. v. Minguin, J.

Bolling, Randolph. Modified Williams Method for Manganese. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (493–496). 0470 62001.

Bondarew, v. Seliwanoff, Th.

Bone, William A., and Jerdan, David S. The Direct Union of Carbon and Hydrogen. Part II. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1042-1063) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (162-163) [Abstract]. [0360 0210 1120 1110].

The decomposition of hydrocarbons at high temperatures. Preliminary note. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (164–166). [1110 1120].

and Sprankling, C. H. G. The synthesis of alkyl-substituted tricarballylic acids. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (215). [1310]. 290

The bromination of trimethylsuccinic acid and the interaction of ethyl bromotrimethylsuccinate and ethyl sodiocyanacetate. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (243–244). [1310 1320].

Bongert, [A]. Action de la phénylhydrazine et de l'hydrazine sur les deux butyrylacétylacétates de méthyle isomères. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901. (973-975). 1630—1310—1930. 292

See also Bouveault, L.

Bonnefoi, l'abbé J. Combinaisons des sels haloïdes du lithium avec l'ammoniac et les amines. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (317-378). Thése de doctorat, Montpellier, 1901. [0450 1600 1610 1630 7200].

Boorsma, W. G. Lahmann's "plantaardige melk" en kanariezaden-emulsie als toevoegsel tot de melk voor zuigelingen. [Lahmann's "pflanzliche Milch" und Kanariensamen-Emulsion als Zusatz zur Milch für Säuglinge]. Batavia, Geneesk. Tydschr. Ned. Ind., 41, 1901, (510-530). [8030 Q 1875]. 294

Borchers, W. Die Elektrochemie und ihre weitere Interessensphäre auf der Weltausstellung in Paris 1900. Vermehrte und verbesserte Ausgabe des in der "Zeitschrift für Elektrochemie" erschienenen Berichtes. Halle a. S. (W. Knapp), 1901, (107, mit 1 Taf). 30 cm. 2,40 M. [0030 7250 C 6200].

Bordas, F. v. Girard, C.

Bordier, et Gilet. Sur l'électrolyse des tissus animaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1239-1240). [8040 7250].

Boroschek, Leopold. v. Bogert, Marston Taylor.

Bose, Emil. Untersuchungen über die elektromotorische Wirksamkeit der elementaren Gase. Tl 2. Zs. physik. Chem., Leipzig. 38, 1901, (1-27). [7250 C 6210 6230].

— Ueber die freie Bildungsenergie des Wassers und über eine neue lichtempfindliche Elektrode. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (672–675). [7250 C 6210 6670]. 298

Ueber Gleichgewichtszustände an Gaselektroden. Zs. Elektroch, Halle, **7**, 1901, (817–821). [7250 C 6230].

und Kochan, Hans. Untersuchungen über die elektromotorische Wirksamkeit der elementaren Gase. TI 3. Beobachtungen betreffend eine neue lichtempfindliche Elektrode. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (28–55). [7250 C 6230 6670]

Bose, R. C. L. On the chemistry of 'Nerium odorum.' London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (92-93). [6500 1860].

Bothamley, C. H. Adurol. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (187–189). [7350].

Boudin, Maurice]. v. Kamerlingh Onnes, H[eike].

Boudouard, O[ctave]. Influence de la pression dans les phénomènes d'équilibres chimiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (227-230). [7050].

Action réductrice du charbon sur les composés métalliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (282-287). [0210 0100]. 304

Etude d'une réaction réversible $CO^2 + H^2 \longrightarrow CO + H^2O$. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (484-489). [7200].

Les phénomènes de combustion dans les foyers industriels. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (833-840). [7050 0210]. 306

Sur les alliages d'aluminium et de magnésium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1325–1327). [0120 0460].

Bougault, J. Action de l'iode et de l'oxyde jaune de mercure sur l'anéthol, l'estragol, le safrol, etc. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (444-446). [1230].

Sur la préparation des aldéhydes R-CH CH3 au moyen des carbures cycliques à chaine propénylique R-C3H3 tels que l'anéthol, l'isosafrol, etc. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (446-448). [1430].

Passage de l'anéthol à l'acide anisique par cinq oxydations successives. Caractérisation de la chaîne propénylique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (448–450). [1230 1330]. 310

Passage de l'anéthol à l'acide anisique par cinq oxydations successives. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (782-784). [1230 5500].

Sur l'acide paraméthoxyatrolactique

 $CH^3O_{(2)}-C^6H^4_{(4)}-C(OH)$ CO^2H CH^3

Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (854–856). [1330]. 312

Sur l'aldéhyde et l'acide méthylène 3-4 dioxyhydratropique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (856-858). [1430-1330]. 313

Sur l'acide paraoxyhydratropique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (976–978). [1330]. 314

Bougert, A. v. Bouveault, L.

Bouillet, H. Action de l'acide iodique sur l'acide urique et dosage de cet acide. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (251-255). [1930 6300]. 315

Boulud. v. Lépine, R.

Bouma, Jac[ob]. Over de roode en bruine stof, die by de behandeling van het indican der urine met yzerchloride en zoutzuur ontstaan. [Ueber den rothen und braunen Farbstoff, welche bei der Behandlung des Indicans im Harne mit Eisenchlorid und Salzsäure entstehen]. Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), 2, 1901, (73–83). [6500 Q 8319 1660].

Over de bepaling van de hoeveelheid indican in de urine als indigorood door middel van isatine-zoutzuur. [Ueber die Bestimmung des

Indicangehaltes im Harne als Indigoroth mittelst Isatin-Salzsäure]. Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), **2**, 1901, (332–346). [6500 Q 8319 1660 0090].

Bouma, Jac[ob]. Ueber die Bestimmung des Harnindicans als Indigoroth mittelst Isatinsalzsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (82–93). [6500 Q 8310.2]. 318

Bourcet, P. Les origines de l'iode de l'organisme. Cycle biologique de ce métalloïde. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1364-1366). [8040 0390].

— See also Stassano.

Bourquelot, Em[ile], et Hérissey, H[enri]. Sur la constitution du gentianose. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (571-574). [1820 1830]. 320

Bouveault, L[ouis]. Sur l'a acétylfurfurane du goudron de bois et sa synthèse. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (435-441). [1910]. 321

Ueber das α-Acetylfurfuran des Holztheers und seine Synthese. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1072–1073). [1910]. 322

et Bougert, A. Action du chlorure de butyryle sur le sodacétylacétate de méthyle. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (701–704). [1310].

Mitration des éthers acétylacétiques et de leurs dérivés acidylés. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1569-1572). [1310]. 324

et Tetry, L[éon Alexandre]. Sur l'acide méthyladipique de l'oxydation de la pulégone et de la β methylcyclohexanone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (441-444). [1540-1310].

et Wahl, A. Action de l'acide azotique fumant sur le diméthylacrylate d'éthyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (800-804). [1320].

des éthers α et β nitrodiméthylacryliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (808-817). [1320 7000].

réactifs réducteurs sur les deux nitrodiméthylacrylates d'éthyle isomères. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (910-918). [1320 1930]. 328 Bouveault, L[ouis], et Wahl, A. Transformation de l'acide diméthylacry-lique en acide diméthylpyruvique. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (416–418). [1320–1310]. 329

Bouvrie, Marie des. Het voorkomen van suiker in de urine van gravidae en puerperae. [Das Vorkommen von Zucker im Harne von Gravidae und Puerperae]. Amsterdam, (Scheltema and Holkema), 1901, (117). 24 cm. [8040 Q 8321].

Bowers, Henry L. v. Schober, William B.

Boyd, D. R. Action of the Chlorides of Phosphorus on Aromatic Ethers of Glycerol. Diaryloxyisopropylphosphorous Acids. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1221–1227) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (188–189) [Abstract]. [1230].

Brakes, James. Colorimetric Determination of Titanic Acid. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (23). [6300].

Brand, J[ohannes]. Onderzoekingen over de afscheiding en samenstelling van de gal by den levenden mensch. [Researches on the secretion and composition of bile in the living human being.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (649–651) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (584–585) (English). [8040 Q 7633 7630].

over afscheiding en samenstelling van de gal by den levenden mensch. [Untersuchungen über Absonderung und Zusammensetzung der Galle beim lebendigen Menschen]. Amsterdam, (Cladder and Tak), 1901, (93). 24 cm. [7250 8040 Q 7633 7630]. 334

Branly, Edouard. Sur l'électrolyse des tissus animaux. Paris, C.-R. Acad. sci., - 132, 1901, (1361–1364). [7250 8040]. 335

Braren, W., und Buchner, E. Ueber Pseudophenylessig- oder Norcaradiëncarbonsäure. (V. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (982-997). [1340].

Braun, F. W. Neue Laboratoriumsapparate. 1) Brenner zur Erzeugung einer Natriumflamme. 2) Neuerung an Bunsenbrennern. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (69–70). [0910]. 337 Braun, R. Die Bestimmung des Milchzuckers mit dem Wollnyschen Milchfettrefraktometer im Vergleich zu den analytischen und polarimetrischen Bestimmungs - Methoden. Milchztg, Leipzig, 30, 1901, (578–579, 596–599, 613–616). [6500 1820 Q1834]. 338

Brauner, B[ohuslav]. On the atomic weight of praseodymium. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (65). [0600 7100].

On praseodymium tetroxide and peroxide. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (66). [0600]. 340

Note on neodymium. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901. (66–67). [0520 7100]. 341

Contribution to the chemistry of thorium. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (67-68). [0770 7100].

On the Place of Hydrogen in the Periodic System. Chem. News. London, **84**, 1901, (233-234). [7000].

and Pavlíček, F. On the atomic weight of lanthanum and on the error of the "sulphate method" for the determination of the "equivalent" of the rare earths. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (63–64). [0440 7100]. 344

Brearley, Harry. v. lbbotson, Fred.

Bredig, Georg. Anorganische Fermente. Darstellung kolloidaler Metalle auf elektrischem Wege und suchung ihrer katalytischen Eigenschaften. Kontaktchemische Studie. Leipzig, 1901, (99). 23 cm. [7000 7050 8020 Q 1235].

Les actions diastasiques du platine colloïdal et d'autres métaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (490–492). [8010 0610]. 346

Analogies entre les actions diastasiques du platine colloïdal et celles des diastases organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (576–578). [8010-0610].

Die Lähmung der Platinkatalyse durch Gifte. (Antwort an Herrn W. Raudnitz). Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (122–124). [0610 8020 Q 1235]. 348

———— Ueber die Chemie der extremen Temperaturen. [Vorlesung.] Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (418–422, 433–438). [0910 C 1010 1200]. 349

Bredig, Georg. Das Wasserstoffsuperoxyd als Säure (nach Versuchen von Herrn Calvert). [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (622-624). [7250 0360]. 350

Ammoniumfrage in wässeriger Lösung. [Elektrische Absorption.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (767–768). [7250]

und Ikeda, K. Ueber anorganische Fermente. II. Die Lähmung der Platinkatalyse durch Gifte. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (1-68). [0610-8020-Q-1235].

ganische Fermente. 1II. Die Goldkatalyse des Wasserstoffsuperoxyds. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (323–341). [0150 7050 Q 1285].

Bremer, H. Ueber Fleischextract. ChemZtg, Cötheu, **25**, 1901, (23). [6500 Q 1855]. 354

Bremer, W. v. König, Jos.

Brenans, P. Sur quelques dérivés iodés du phénol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (629–632). [1230].

Sur quelques dérivés éthérés phényliques iodés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (819–822). [1230]. 356

du phénol. Paris, C.-R. Acad. sci., **132,** 1901, (831–833). [1230 0390].

Breull, P. v. Bodlaender, Guido.

Brewer, C[harles] E[dward]. v. Orndorff, W. R.

Brewis, E. T. r. Allen, M. W.

Broca, André, et Turchini. Décharge disruptive dans les électrolytes. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (915-917). [7250]. 358

Reaktion zwischen Wasserstoffperoxyd und Jodwasserstoff. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (257–307). [7050].

Bronn, J. Die Fabrikation der Thonerde und der schwefelsauren Thonerde. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (844–854, 868–877). [0120 G 60 J 27]. 360

Broockmann. Ueber ein Vorkommen von Kohlenwasserstoffen in Druckluft. Glückauf, Essen, **37**, 1901, (98–99). [6400]. 361

Brown, Harold. v. Dunstan, Wyudham R.

Brown, O. W. v. Dennis, L. M.

Brown, R. B., and McCrae, J. The Solution Theory of Dyeing. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (1092–1093). [71.50]. 362

Browne, C. A., Jr. The Chemical Analysis of the Apple and some of its Products. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (869–884). [6500]. 363

and Beistle, C. P. The Complete Analysis of Feeding Materials. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (229–236). [6500]. 364

Browning, K. C. Note on phosphorus suboxide. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (243). [0570]. 365

Bruhns, H. Ueber das Dichloracetobrenzcatechin und das Dichloracetopyrogallol. Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (91–97). [1530]. 366

Veber die Einwirkung von Alkalien auf die gechlorten Oxyketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (97–100). [1530]. 367

Brunck. Die Entwicklungsgeschichte der Indigo-Fabrikation. (Vortrag.) Chem. Ind., Berlin, 24, 1901, (19-25). [5020 1930]. 368

Bruner, L[udwik]. Studya dynamiczne nad bromowaniem ciał aromatycznych. (Dynamische Untersuchungen über die Bromierung aromatischer Körper). Cracovie, Bull. Intern. Acad., **1901**, (22–59). [7050–5500]. 369

Studya dynamiczne nad bromowaniem ciał aromatycznych. [Études dynamiques sur la bromuration des corps de la série aromatique]. Kraków, Rozpr. Akad. A., 1901, 41, (40-95). [7050 5500].

Bruno, Albert. Sur un petit four de laboratoire. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (276–277, avec fig.). [0060].

Bruns, D. v. Gadamer, Johannes.

Brunton, T. Lauder, and Rhodes, Herbert. On the Presence of a Glycolytic Enzyme in Muscle. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (323-326). [8010]. **Bruyn,** B[althasar] R[utger] de. v. Holleman, A[rnold] F[rederik].

Bruyn, Cornelius Adriaan Lobry de. v. Lobry de Bruyn, Cornelius Adriaan.

Bry, Edward. v. Sachs, Franz.

Bryan, Thomas Joseph. Ueber die Einwirkung von o- und p-Tolytsenfol auf Phenole bei Gegenwart von Aluminiumchlorid. Diss. Freiburg i. B. (Speyer & Kaerner), 1901, (23). 22 cm. 1 M. [1130 1230].

Buchner, E., und Heide, C. von der. Eine neue Condensation des Diazoessigsäureesters. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (345–348). [1310–1730] 1930].

—— See also Braren, W.

Buchner, E[rnst] H[endrik]. v. Cohen, Ernst.

Buchner, Georg. Die Metallfärbung und deren Ausfuhrung mit besonderer Berücksichtigung der chemischen Metallfärbung. 2. Aufl. Berlin (M. Krayn), 1901, (XII + 254 + X). 26 cm. 6 M. [0900]. 375

— Zur Untersuchung und Beurtheilung von Bienenwachs. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (21–22, 37–39). [6500 × 4611 Q 1540].

Buckendahl, A. Lehrbuch für den Unterricht in der anorganischen Chemie. 3. verb. Aufl. Gotha (F. A. Perthes), 1901, (VI+218). 21 cm. 2,40 M. [0050]. 377

Bülow, Carl, und Höpfner, Wilhelm. Beiträge zur Kenntniss der Combinationen des Acetondicarbonsäureäthylesters mit Diazoverbindungen und Beobachtungen über die Spaltungsproducte jener Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (71–90). [1310 1740 7050 1720 1930 1940]. 378

und Wagner, Hermann. Ueber Derivate des [1. 4-Benzopyranols], der Muttersubstanz einer neuen Klasse von Farbstoffen. Berlin, Ber. D. chem Ges., **34**, 1901, (1189–1210). [5020 1930 1920].

Bugarszky, István. A bróm és aethylalkohol egymásra hatásának sebességéről. [Ueber die Geschwindigkeit der Einwirkung von Brom auf Aethylalkohol.] Math. Termt. Ért., Budapest, 19, 1901, (128–177). [7050].

Bujard, Alfons. Zur Bestimmung des Glykogens. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (781). [6300 Q1426].

Bulakowski, Władysław. Dalszy ciąg badań nad ekstrakcyą wodną. [Continuation des recherches sur l'extraction à l'aide de l'eau]. Gaz. cukr., Warszawa, **15**, 1901, (612–617). [6500].

and Scholtze, J. Praktyczne zastosowanie ekstrakcyi wodnej. [Sur l'application pratique de l'extraction à l'aide de l'eau]. Gaz. cukr., Warszawa, 15, 1901, (387–391). [6500]. 383

Bullnheimer, Friedr. Ueber die Fluorbestimmung in Zinkblenden. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (101–104). [6200 G 12]. 384

Bunel, L. v. Freundler, P.

Buraczewski, J. v. Marchlewski, L.

Burgess, Charles Hutchens, and Chapman, David Leonard. Non-existence of the so-called Suboxide of Phosphorus. Part II. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1235–1245) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (189) [Abstract]. [0570].

Burgess, Herbert E. Oil of Citron. London, Anal., **26**, 1901, (260–262). [6500]. 386

Two new sub-tances in lemon oil. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (171–172). [6500 1350].

Burk, W. E. Quantitative Determination of Fluorine in Fluorides easily decomposable by Sulphuric Acid. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (825-829). [0310 6200]. 388

Burrows, H. v. Tilden, W. A.

Busch, M[ax]. Stereoisomerie bei Hydrazonen der Dithiokohlensäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1119–1127). [1630 7000 1330]. 389

 und
 Holzmann,
 Herm.

 Ueber die isomeren Thiosemicarbazide.
 Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (320-345).
 [0210 1930 1940 1310 1720].

und Wolpert, E. Ueber die Einwirkung von Senfölen auf Dithiocarbazinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (304–320). [1310–1930–1940]. Buss, Otto. Lüppo-Cramer's "Contrablau" vom Standpunkte der Zenkerschen Theorie. Jahrb. Phot., Halle, 15, 1901, (37–44). [7350 C 3610]. 392

Butkewitsch, Wl. Ueber das Vorkommen eines proteolytischen Enzyms in gekeimten Samen und über seine Wirkung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (1–53). [4020 8010 Q 1240 1134 M 3100 2300 L 5000].

Byl, Hendrik Coenraad. De cadmiumamalgamen en hun electromotorisch gedrag. [The cadmium-amalgams and their electromotive force]. Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (56 with pl.). 23 cm. [7000 0230 C 2480 5610].

Cacace, Ernst. Ueber das proteolytische Vermögen derBakterien. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 1, **30**, 1901, (244– 248). [4000 R 1900 Q 1240 1134 M 77001.

Caldwell, B. Palmer. v. Jones, Harry C.

Calov, G. v. Stoermer, Richard.

Calvert, H. T. v. Skirrow, F. W.

Camichel, C[harles], et Bayrac, P[ierre]. Sur les spectres d'absorption des indophénols et des colorants du triphénylméthane. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (485–487). [7300–5020]. 396

Permettant de caractériser les matières colorantes. Application aux indophénols. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (882-885). [7300].

See also Bayrac, P.

Canter, Hall. Orthophenylsulphonebenzoic Acid and Related Compounds. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (96-111). [1330 1530]. 398

Carette, H. Sur la méthylnonylcétone. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (412-415). [1510]. 399

Carnot, Ad. Sur les tellurures d'or et d'argent de la région de Kalgoorlie (Australie occidentale). Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1298–1302). [0760 0560].

Carpenter, H. C. H. On the oxidation of sulphurous acid to dithionic acid by metallic oxides. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (212-213). [0660]. 401

Cartaud, G. Sur la structure cellulaire de quelques métaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1327–1329). [0100].

Carter, William. v. Pickard, Robert Howson.

Cash, J. Theodore, and Dunstan, Wyndham R. The Pharmacology of Pseudaconitine and Japaconitine considered in relation to that of Aconitine. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (378–384) (Abstract). [8000].

The Pharmacology of Pyraconitine and Methylbenzaconine considered in Relation to their Chemical Constitution. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (384–389) (Abstract). [8000].

Cates, W. A. Note on the Estimation of Hippuric Acid. Chem. News, London, 83, 1901, (121). [6300]. 405

Cathelineau, et Hausser, J[ean]. Etude sur l'huile de cade (suite). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (247–250). [6500].

Litudes sur l'huile de cade (suite). Le cadinène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (931–933). [6500].

Causse, H. Sur la présence de l'oxysulfocarbonate de fer dans l'eau du Rhône. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (220-227). [0320 6500 1310].

Cavalier, J[acques]. Acidimétrie de l'acide phosphorique par l'eau de baryte. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (796-799). [6300 0570]. 409

Acidimétrie de l'acide phosphorique par la baryte. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1330–1331). [6300 0570].

Acidimétrie de l'acide phosphorique par les alcalino-terreux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (903–905). [6300 0570].

Caven, R. M. Organic derivatives of phosphoryl chloride, and the space configuration of the valencies of phosphorus. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (26-27). [2000].

Cayvan, L. L. v. Woodman, A. G.

Cazeneuve, P[aul]. Sur la diphénylcarbodiazine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (375–379). [1630].

Sur des combinaisons acides et alcooliques de l'urée de la phénylhydrazine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (450–454). [1630].

Sur les combinaisons acides et alcooliques de la phénylcarbazide ou urée de la phénylhydrazine. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (340-342). [1600].

Sur un outillage très simple pour la réfrigération ascendante. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (476–479). [5500].

Sur la constitution des éthers carboniques mixtes des alcools et des phénols. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (632-636). [1210 1230].

Sur le chlorhydrate d'urde de la phénylhydrazine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (757–758). [1630]. 420

Sur des matières colorantes violettes chromées dérivées de la diphénylcarbazide. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (758–761). [1630 0270 5020]. 421

Emploi de la diphénylcarbazide pour la recherche de l'acide chromique dans le coton teint au jaune de chrome. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (761-762). [1630 0270].

et Défournel, H. Sur la recherche et le dosage des azotates dans les -eaux potables avec la brucine et l'acide formique cristallisable. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (639–640). [6150–6300–0490].

Černy, Zdenko. Zinn-Nachweis des Harnpeptons. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (592–595). [6500 6150 Q 8440]. 424

Chabrié, C[amille]. Sur quelques composés du cæsium. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (678–681). [0280]. 425

 Chabrié,
 C[amille], et
 Rengade,

 E[tienne].
 Contribution à l'étude de

 l'indium.
 Paris, C.-R. Acad. sci., 132,

 1901, (472-474).
 [0400].

l'étude de l'indium. Contribution à Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25,** 1901, (566–572). [0400].

Chain, M. v. Marckwald, Willy.

Chapelle, Ph. r. Meillère, G.

Chapman, Alfred C. Santalenic Acid. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (134–138). [1350]. 428

The Detection of Arsenic in Beer and in Brewing Materials. London, Anal., **26**, 1901, (8–10). [6100].

Chapman, David Leonard. v. Burgess, Charles Hutchens.

Chapman, Edwin M. v. Lapworth, Arthur.

Chappuis, Pierre, et Harker, G. A. Comparaison du thermomètre à résistance de platine avec le thermomètre à gaz et détermination du point d'ébullition du soufre. J. phys., Paris, (sér. 3), 10, 1901, (20–28, avec pl.). [7200].

Charabot, Eugène. Sur le rôle de la fonction chlorophyllienne dans l'évolution des composés terpéniques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (259–265). [8030].

———— Sur le rôle de la fonction chlorophyllienne dans l'évolution des composés terpéniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (159–161). [8030].

et Hébert, A. Recherches sur le mécanisme de l'éthérification chez les plantes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (885–893). [8030 8010].

Chassevant, Allyre. v. Gautier, Armand.

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. The Preparation of Acetylchloraminobenzene and some related Compounds. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (274–280). [1630].

Acetylchloro- and Acetylbromo-aminobenzenes on Amines and Phenylhydrazine. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (461–469) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (38–39) [Abstract]. [1630]. 436

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P.
The Preparation of o-Chloroaniline.
London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (469–470) [Full paper]; Proc. Chem. Soc.,
17, 1901, (39) [Abstract]. [1630]. 437

The symmetrical Trichlorobromoanilines and Chloroand Bromo-amino-derivatives of Chlorobromoacetanilides. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (816–822) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (124–125) [Abstract]. [1630].

ment of Bromine by Chlorine in Anilines. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (822–827) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (125) [Abstract]. [1630]. 439

Ueber Chlorund Brom-Amino-Derivate der Diacetylphenylendiamine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (160–167). [1630]. 440

Die Chloramino-Derivate des symmetrischen Diphenylharnstoffes und deren Umwandlungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1073–1078). [1630–1310]. 441

Die Bromirung des symmetrischen Diphenylharnstoffes. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1078–1081). [1630]. 442

Chevastelon, R. Des réactions de l'acétylène avec le chlorure cuivreux dissous dans une solution neutre de chlorure de potassium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1489–1492). [1120 0290].

Chevrotier. v. Lumière, Auguste.

Chilesotti, A. Zur Kenntnis der elektrolytischen Reduktion aromatischer Nitrokörper zu Aminen. Zs. Elektroch. Halle, 7, 1901, (768–773). [5500]. 444

Chlopin, G[rigorij] W[italjevič]. Die patentierten Hafergrützen, ihre chemische Zusammensetzung und ihr Nährwerth. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (481–489). [6500 Q 1872].

Choina. v. Seliwanoff, Th.

Chroustchoff, Paul. Recherches cryoscopiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (955–957). [7200]. 446

Church, A. H. The Chemistry of Paints and Painting. Third Ed. London, 1901, (Seeley and Co.), (XX + 355). 20 cm. [6500]. 447

Clark, F. W. Eighth Annual Report of the Committee on Atomic Weights. Determinations Published in 1900. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (90–95). [7100].

Clark, John. Composition of Dutch Butter. London, Anal., 26, 1901, (113-117). [6500]. 449

Clarke, G. v. Kipping, F. S.

Clarke, Mary E. v. Kastle, J. H.

Classen, A[lexander]. Ausgewählte Methoden der analytischen Chemie. Bd. 1. unter Mitwirkung von H. Cloeren. Braunschweig, 1901, (XX+940, mit 1 Taf.). 23 cm. [6000]. 450

Ueber den Genauigkeitsgrad elektro-analytischer Arbeitsmethoden, sowie über die kathodische Abscheidung von Kohlenstoff, Schwefel und Phosphor. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (173). [6000].

Clauser, Robert. Methode zur quantitativen Bestimmung der Nitrosogruppe in organischen Verbindungen. (I. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Gev., 34, 1901, (889–895). [6300]. 452

Clayton, E. G. On an incrustation from the Stone Gallery of St. Paul's Cathedral. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (201-203). [6500]. 453

Note on asbestos. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (203). [6500]. 454

Cleeff, Doyer van. v. Doyer van Cleeff.

Cloetta, M[ax]. Zur Kenntniss der Darstellung und Zusammensetzung der Digitalisglykoside. Arch. exper. Path., Leipzig, 45, 1901, (435–446). [1840 1850 Q 1440 9135 M 3120]. 455

Clover, A. M. v. Freer, Paul C.

Coebergh, Pieter Theodoor. De chemische dynamica der omzetting van chloor- en broomazynzuur. [Die chemische Dynamik der Umwandlung der Chlor- und Bromessigsäure]. Haarlen, (Henri Coebergh), 1901, (X+67). 24 cm. [7050—1310].

Coehn, Alfred. Ueber das elektrochemische Verhalten des Acetylens. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (681–684). [1120 7250]. 457

Cohen, Ernst. Studien über die Inversion. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (69-83. [7050-1800]. 458

Physikalisch-chemische Studien am Zinn. (4. Mitteilung.) Beiträge zur Geschichte des grauen Zinns. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (513–516). [0720].

Teber die Bestimmung der Arbeit, welche die Verwandtschaft leisten kann nach gemeinschaftlichen Versuchen mit A. W. Visser). Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (517–523). [7000].

De enantiotropie van het tin, V en VI. [On the enantiotropy of tin, V and VI.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (38–43, 435–438) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (93–98, 469–472) (English). [7000 0720]. 461

Over de oorzaken der vertering van kondensorpypen en rood-koperen zeewaterleidingen aan boord van stoomschepen. [Ueber die Ursache der Verzehrung der Kondensorröhren und rothkupfernen Meereswasserleitungen auf Dampfschiffen.] 's Gravenhage, De Ingenieur, Weekblad, **16**, 1901, (178–187). [0100 C 6220].

De experimenteele bepaling der fiktieve oploswarmte. [Experimental determination of the limiting heat of solution]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (285–290) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (327–332) (English). [7200 C 1910].

en Büchner, E[rnst] H[endrik]. Over den oplosbaarheidsregel van Étard. [Étard's law of solubility.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (560–565) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (561–565) (English). [7150]

en Raken, H[erman]. De oplosbaarheid van koolzure kalk in zee-water. [The solubility of calcium carbonate in sea-water.] Amsterdam, Verst. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (28–31) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (63–66) (English). [0220 7150 J 45].

Cohen, J[ulius] B., and Dakin, H. D. The Aluminium-Mercury Couple. Part III. Chlorination of Aromatic Hydrocarbons in presence of the Couple. The Constitution of Dichlorotoluenes. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1111-1134) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (91) [Abstract]. [5500 1130].

Cohen, J[ulius] B., and Dakin, H. D. Note on the reduction of trinitrobenzene and trinitrotoluene with hydrogen sulphide. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (214). [1130 1630]. 467

Experiments on the Production of Optically Active Compounds from Inactive Substances. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1305–1312). [1240 1310 1320 1330].

Cohen, H. Titratie met ioodeosine als indicator. [Die Titration mit Iodeosin als Indicator.] Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (204–206). [6300].

Cohen, Lillian. v. Harding, Everhart P.

 Cohn, Georg.
 Ueber aromatische

 Phenoxacetamidine.
 J. prakt. Chem.,

 Leipzig, (N.F.),
 63, 1901, (188–192).

 [1930 1640].
 470

Cohn, Paul. Ueber neue Diphenylmethanderivate. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (311–313). [5020]. 471

Cohoe, W. P. v. Jackson, C[harles] Loring.

Colman, J. v. Gabriel, Siegmund.

Cole, Sydney W. v. Hopkins, F. Gowland.

Collet, A. Action de l'ammoniaque alcoolique sur les dérivés ω —bromés de la méthyle-p.-chlorophénylcétone et de la méthyle-p.-bromo-phénylcétone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (929–931). [1530–1930].

Collie, J. Norman. On the Decomposition of Carbon Dioxide when submitted to Electric Discharge at Low Pressures. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1063-1069) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (168-169) [Abstract]. [0210].

——— See also Garsed, W.

Collins, S. H. Sugar in Swedes. Part I. Analytical Methods. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (536– 538). [6500]. Colson, Albert. Sur certaines conditions de réversibilité. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (467–469). [7050 0110 0380].

Action des bases et des acides sur les sels d'amines. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1563–1565). [7050].

Congdon, Ernest A. Laboratory Instructions in General Chemistry. Philadelphia, (Blakiston), 1901, (110). 22.5 cm. [0030 0900].

Coninck, Oechsner de. v. Oechsner de Coninck.

Conn, Wallace T. v. Michael, Arthur.

Conrad, M[ax], und Reinbach, H. Condensationen von Barbitursäure und Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1339–1344). [1930–1940].

Conroy, James T. The Rate of Dissolution of Iron in Hydrochloric Acid. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (316–320). [0320 7050]. 479

H. The Action of Reducing Gases on Sulphocyanides. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (320–322). [1310].

Cook, Alfred N. Derivatives of Phenylether. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (806–813). [1230].

Coops, Gerrit Hendrik. Inwerking van zoutzuurgas op waterige formaldehydoplossing. [Einwirkung von Salzsäuregas auf wässerige Formaldehydlösung]. Utrecht, (J. van Boekhoven), 1901, (X+86). 22 cm. [1410]. 482

Coppet, L[ouis] C. de. Sur les abaissements moléculaires de la température du maximum de densité de l'eau produits par la dissolution des chlorures, bromures, et iodures de potassium, sodium, rubidium, lithium et ammonium; rapports de ces abaissements entre eux. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1218–1220). [7200].

Sur la cristallisation spontanée de l'hydrate Na² SO⁴ 10H²O dans les solutions sursaturées de sulfate de sodium; remarques sur la limite de l'état métastable de ces solutions. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (388-393). [7100].

Cordier, V. von. Ueber die Einwirkung von Chlor auf metallisches Silber

im Licht und im Dunkeln. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (21–23). [0110–7350]. 485

Corstorphine, Robert Henry. v. Henderson, George Gerald.

Cotton, S. Action de l'eau oxygénée sur le sang. Moyen facile de différencier le sang de l'homme de celui des animaux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (255-257). [8000]. 486

Coupin, Henri. Sur la sensibilité des végétaux supérieurs à des doses très faibles de substances toxiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (645-647). [8030].

Sur la sensibilité des végétaux supérieurs à l'action utile des sels de potassium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1582-1584). [8030 0420].

Cousin, H. Action de l'acide nitrique sur l'iodol. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (269–272). [1930].

Couturier, F. v. Vignon, Léo.

Cownley, A. J. v. Paul, B. H.

Crafts, J[ames] M[ason]. Catalysis in Concentrated Solutions. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (236-249). [7050].

Craig, A. G. On the Determination of Formaldehyde. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (638-643). [1410-6300].

Gremer, Max. Ueber die Verwertung der Rhamnose im tierischen Organismus und einige damit zusammenhängende Fragen der Physiologie der Kohlehydrate. Zs. Biol., München, **42**, 1901, (428–467). [1800 Q 7931 7940 1430 9120].

Crew, H[enry]. Ueber das Flammenbogenspektrum einiger Metalle unter dem Einfluss einer Wasserstoffatmosphäre. [Uebersetzung]. Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (302). [7300 C 3030].

Crompton, H. Note on the latent heats of evaporation of liquids. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (61-63). [7200].

Cronheim, W., und Schiemenz, P[aul]. Die Schädigung der Fischerei in der Obradurch die Stärkefabrik in Bentschen. Zs. Fischerei, Berlin, **9**, 1901, (81–109). [6500 N 5403 0219 R 2520 M 9000 dc].

Cross, C[harles] F[rederick], and Bevan, E[dward] J[ohn]. Researches on Cellulose. 1895–1900. London, 1901, (Longmans and Co.), (vii + 180). 20 cm. [1840 6500].

Constitution of Cellulose. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (366–369) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (22–23) [Abstract]. [1840].

Crossley, Arthur William. The Interaction of Ethyl Sodiomethylmalonate and Mesityl Oxide. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (138–147). [1520 1540 1340 1140].

Preparation and properties of 2:6-diketo-4-isopropylhexamethylene (2:6-dihydroxy-4-isopropyldihydroresorinol). London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (172). [1520 1540 1310]. 499

 Crotogino.
 Ueber Alkylammonium

 Amalgame.
 Zs.
 Elektroch.
 Halle,
 7,

 1901, (648-649).
 [5500 0380 1600]
 .
 .

Cullen, W. Notes on the so-called "Heat Test" for Explosives. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (8–10). [6500].

Cunaeus, E. H. J. Die Bestimmung des Brechungsvermögens als Methode zur Untersuchung der Zusammensetzung koëxistierender Dampf- und Flüssigkeitsphasen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 36, 1901, (232–238). [7300 C 2480 3860].

Curie, P., und Debierne, A. Ueber die durch Radiumsalze hervorgerufene induzierte Radio-Aktivität. [Uebersetzung]. Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (500-501). [0620 C 4240]. 504

Ueber die induzierte Radio-Aktivität und die durch das Radium aktivierten Gase. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (513–514). [0620 C+240].

See also Becquerel, Henri.

506

Curtius, Th[eodor], und Franzen, H. Darstellung von asymmetrischen secundären Benzylhydrazinen aus Benzaldazinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (552–559). [1630–1740].

Curtius, Th[eodor], und Pauli, H. Oxydation von symmetrischen secundären Benzylhydrazinen, R.CH.s.NH.NH.CH.s.R. zu Hydrazonen, R.CH.N.NH.CH.s.R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (847–853). [1630—1430—1720]. 507

Cushman, Allerton S. Note on some modified Forms of Physico-Chemical Measuring Apparatus. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (482-485). [0910].

On Some Complex Conpounds of Thallium, and the Constitution of Double Salts. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (505–518). [0790].

Dakin, H. D. v. Cohen, J. B.

Da Silva, A. J. Ferreira. Sur la sensibilité des méthodes de recherche de l'acide salicylique dans les vins. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (726, 731). [6150 6300].

Davidson, W. B. v. Japp, Francis R.

Davies, Herbert E. The Decomposition of Chlorides by Ignition with Organic Matter. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (98-100). [6200] 511

Davies, J. v. Streatfeild, F. W.

Davis, Charles B. On the Elimination and Quantitative Estimation of Water in Oils, Fats, and Waxes. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (487-488). [6500].

Dawson, H. M. On the Nature of Polyiodides and their Dissociation in Aqueous Solution. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (238-247). [0420 7250].

and McCrae, J. Metal-Ammonia Compounds in Aqueous Solution. Part II. The Absorptive Powers of Dilute Solutions of Salts of the Alkali Metals. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (493–511) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (5–6) [Abstract]. [7150 7250].

Metal - Am monia Compounds in Aqueous Solution. Part III. Salts of the Alkaline Earth Metals. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1069–1072) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (177) [Abstract]. [7250 7150].

Compounds in Aqueous Solution. Part IV. The Influence of Temperature on the Dissociation of Copper-Annuonia Sulphate. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1072–1076) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (178) [Abstract]. [7250 7150]. 516

Day, A. r. Holborn, Ludwig.

Deacon, E. R. A New Colour Reaction for Amygdalin. Chem. News, Lendon, **83**, 1901, (271). [6150]. 517

Debierne, A. v. Curie, P.

Debus, Heinrich. Erinnerungen an Robert Wilhelm Bunsen und seine Wissenschaftlichen Leistungen. Für Studirende der Naturwissenschaften isbesondere der Chemie. Cassel (Th. G. Fisher und Co.), 1901, (VI + 164, mit Taf.). 22 cm. 2 M. [0010]. 518

Defacqz, Ed. Contributions à l'étude d : tungstène et de ses composés. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (238-288). [0840].

Sur un nouveau phosphure de tungstène. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (32-35). [0840 0570]. 520

Sur un arséniure et un chloro-arséniure de tungstène. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (138-140). [0840 0140]. 521

Defournel, H. Sur quelques nouveaux saccharinates métalliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (322–329). [1660]. 522

Action de la saccharine sur l'ureé de la phényl-hydrazine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (604–606). [1330–1630–1660]. 523

Sur le saccharinate de quinine basique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (606–607). [1330 3010 1660]. 524

Dosage de la saccharine dans les matières alimentaires. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (512-515). [6500].

--- See also Cazeneuve, P.

De Heen, [P.]. Ueber eine neue Art elektrischer Wellen und die Absorption derselben durch Flüssigkeiten. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 1, 1801, (32). [7250 C 6610]. 526

Dehérain, P. P., et Demoussy. Sur la germination dans l'eau distillée. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (523–527). [8030].

Delacroix, A. E. Sur les acides antimoniques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (288–289). [0680].

Antimoniates de cuivre. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (289–290). [0680 0200]. 529

Delage, Marcel. Sur les acides pyrogallolsulfoniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 14.01, (421–423). [1330]. 530

Delange, R. v. Moureu, Ch.

Delauney. Les poids atomiques des corps simples [et leur progression géométrique]. Nature, Paris, 29, (1^r semest.), 1901, (410). [0100].

Delépine, Marcel. Formation et décomposition des acétals. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (346-360). [7050].

Sur la formation et la décomposition des acétals. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (331–334). [1410].

Recherches sur les acétals.
Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (378–416 et 482–498). [1410 7050].

Relations numériques entre les chaleurs de formation des acétals et celles des composés isomères Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (360–363). [7200].

La chaleur de formation des acétals comparée à celle des composés isomères. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (777-779). [7200]. 536

Sur les vitesses de formation et de décomposition du méthylal à la température ordinaire. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (364–369). [7200].

——— Action de divers alcools sur quelques acétals d'alcools monovalents. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (574–586). [1210–1410].

Action de divers alcools sur quelques acétals d'alcools monovalents. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (968-971). [1410 1210 1910].

Sur les éthers imidodithiocarboniques R.N=C(SR¹)². Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1416– 1418). [1310]. 540

See also Matignon, C.

Demarçay, Eug'ène'. Sur un nouvel élément: l'europium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1484-1486). [0100]. 541

Demoussy. v. Dehérain, P. P.

Demuth, Ed. r. Bamberger, Eugen.

Dennis, L. M., and Brown, O. W. Potassium Perselenate — Preliminary Note. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (358–359). [0420]. 542

Dennstedt, [M.]. Einrichtungen des neuen chemischen Staatslaboratoriums zu Hamburg. Hamburg, Verh. natw. Ver., (3. Folge), **8**, (1900), 1901, (XLII—XLIV). [0060 0900]. 543

Derôme, J[uvénal]. Propriétés des produits de substitution alcoylés de l'acétonedicarbonate d'ethyle monocyané — Action du chlorure de cyanogène sur l'acétone dicarbonate de méthyle. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (699-701). [1310].

La théorie des ions. Nature, Paris, **29**, (1^r semest.), 1901, (307-308). [7250]. 545

Descudé, Marcel. Action des chlorures d'acides sur les éthers oxydes en présence du chlorure de zinc. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1129–1131). [1210 1310].

Action des chlorures d'acides sur les aldéhydes en présence du chlorure de zinc. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1567–1569). [1410 1210 1330 1310].

Desmots, H. v. Moureu, Ch.

Devaux, H. De l'absorption des poisons métalliques très dilués par les cellules végétales. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (717-719). [8030]. 548

Deventer, Ch. M. van. Einige Bemerkungen zu Ostwald's Grundlinien der anorganischen Chemie. Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (216–218). [0050 0100]. 549

Dewar, James. The Boiling Point of Liquid Hydrogen, determined by Hydrogen and Helium Gas Thermometers. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (44-54). [0360 7200]. 550

Détermination du point d'ébullition de l'hydrogène liquide au moyen de thermomètres à gaz hydrogène et hélium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (417-432). [0360 7200].

Dewar, James. Bakerian Lecture.—The Nadir of Temperature and Allied Problems. 1. Physical Properties of Liquid and Solid Hydrogen. 2. Separation of Free Hydrogen and other Gases from Air. 3. Electric Resistance Thermometry at the Boiling Point of Hydrogen. 4. Experiments on the Liquefaction of Helium at the Melting Point of Hydrogen. 5. Pyro-electricity, Phosphorescence, etc. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (360–366) (Abstract). [0040 0100 0360 0430 0530 0370 7150 7200 7250 7300 0850].

See also Liveing, G. D.

Dickinson, Cyril. v. Patterson, T. S.

Dieckmann, W. Ueber cyklische β-Ketoncarbonsäureester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1340–1540–1910–1930–1310–1940].

Dieterich, Karl. Analysis of Resins, Balsams and Gum-Resins, their Chemistry and Pharmacognosis for the use of the scientific and technical research chemist, with a bibliography. Translated from the German by Chas. Salter. London, 1901, (Scott, Greenwood and Co.), (xvi + 340). 22 cm. [1860 6500].

Die Analyse des Colophoniums im Lichte der neueren Chemie. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (60-61). [6500 M 3120]. 555

— Der Kautschuk des Arzneibuches und seine Verwendung zum Empl. adhaesiv. D. A.-B. IV. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (276–277). [6500 Q 9190 M 3120]. 556

— Empl. adhaesiv. D. A.-B. IV. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (323). [6500 Q 9190]. 557

Zur Werthbestimmung des Gummi arabicum. [Kritik und Ergänzung der gleichlautenden Arbeit von O. Fromm in Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, (143–168).] Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (408–410). [6500 M 3120].

——— Neue höchst empfindliche Reagenspapiere. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (592–593). [0910]. 559

Analytische Beiträge zum Paraguaythee. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (253–258). [6500 Q 1885 M 3120 5400]. 560 **Dieterici**, C[onrad]. Zur Berechnung der Isothermen. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (472-475). [7150 C 1450 1880]. 561

zwischen osmotischem Druck und osmotischer Arbeit. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (220–222). [7150 C 2480].

Dietschy, Richard. v. Nietzki, Rudolf.

Dimroth, Otto. Ueber die Einwirkung von Salpetersäure auf Anthracen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (219–223). [1140]. 563

einiger pharmazeutisch wichtiger organischer Quecksilberverbindungen. Pharm. Ztg. Berlin, **46**, 1901, (352–354). [2000 Q 9125].

Ditthorn, Fr. v. Schulz, Fr. N.

Ditz, Hugo. Bildung und Zusammensetzung des Chlorkalks. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (3–14, 25–31, 49–57, 105–111). [0220]. 565

Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (160–165). [6300]. 566

Veber den qualitativen Nachweis geringer Mengen Nickel neben Kobalt. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (894–897). [6100 0260 0540].

des Kobalts und Eisens und den Einfluss der Alkohole und anderer organischer Stoffe auf die elektrolytische Dissociation der Salze in wässeriger Lösung. Chem-Ztg, Cöthen, 25, 1901, (109–112). [6100 7250 C 6250].

Divers, Edward, and Haga, Tamemasa. Nitrilosulphates. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1093–1099) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (164) [Abstract]. [0490 0420 0500].

and Ogawa, Masataka. Ammonium and other Imidosulphites. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1039–1103) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (163–164) [Abstract]. [0490–04201.

Dixon, Augustus Edward. Interaction of Urethanes and Primary Benzenoid Amines. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (102–108). [1630]. 571

Dixon, Augustus Edward. A Form of Tautomerism occurring amongst the Thiocyanates of Electronegative Radicles. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (541–552) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (50–52) [Abstract]. [0210 1310].

Halogen-substituted Thiosinamines. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (553–563) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (40–41) [Abstract]. [1310].

Dobbie, James J., Lauder, Alexander, and Paliatseas, Photios G. The Alkaloids of Corydalis cava. Conversion of Corybubine into Corydaline. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (87-90). [3010].

Noel. See also Hartley, Walter

Dobbin, Leonard. The Interaction of Potassium Permanganate and Alkali Thiosulphate in Neutral Solutions. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1101, (212-218). [0420 0500]. 575

The Solubility of Barium Sulphate in Solution of Sodium Thiosulphate. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (218–219). [0170]. 576

— und Gärtner, S. Leber Verbindungen der Glyxyylsäure mit Guanidin und Amidoguanidin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (1–8). [1310—1930]. 578

der Abhandlung "Ueber Verbindungen der Glyoxylsäure mit Guanidin und Amidoguanidin." Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (157). [1310–1610].

Dolezalek, F. v. Kohlrausch, Friedrich.

Donath, Ed[uard]. Ueber einige Reactionen des Kobalts. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (137–141). [6100].

Metallsulfide mit Thiosulfat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (141–143). [6100–6200].

Donnan, F. G. Versuch einer Theorie der kolloidalen Autlosung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (735–743). [7150].

A Theory of Colloidal Solution. Phil. Mag., London, (Ser. vi), 1, 1901, (647-652). [7150]. 584

Dootson, F. W. v. Sell, W. J.

Doran, Robert Elliott. The Action of Lead Thiocyanate on the Chlorocarbonates. Part II. Carboxymethyl- and Carboxyamyl-thiocarbimides and their Derivatives. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (906–915) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (130) [Abstract]. [1310 1330 1610 1630 1660]. 585

Dorn, Ernst. Versuche des Herrn Henning über die elektrische Leitungsfähigkeit radioaktiver Substanzen. Versuche des Herrn Berndt über den Einfluss von Selbstinduktion auf die durch den Induktionsfunken erzeugten Metallspectra im Ultraviolett. Vorläufige Mitteilungen. Halle, Abh. natf. Ges., 22, 1901, (51–55). [7250 7300 C 4240 3030 6820].

Douglas, James M. v. Jones, Harry C.

Dowzard, Edwin. A Modification of Gutzeit's Test for Arsenic. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (715–718) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (92) [Abstract]. [6100]. 587

An Improved Method for the Preservation of Normal Sodium Hydrate. Chem. News, London, 83, 1901, (18). [6000].

Doyer van Cleef, G[errit]. Démonstration de l'action de sels normaux sur des solutions qui contiennent des ions hydroxyle. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (198-205). [7250]. 589

Dralle, Chr. Ueber den Schmelzprozess in den Glaswannen, sowie über die Ursache und Zusammensetzung der Schornsteinniederschläge. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (66-67, 86-87, 103-105). [6500]. 590

Drawe, Paul. Käufliches Kupferoxyd. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (586–587). [02.0 6500]. 591

Drewsen, Viggo. Svovl eller svovlkis. [Sulphur or Pyrites.] [Transl.] Kristiania, Tekn. Ug., **19**, 1901, (18–21, 25–28). [0650].

Driessen Mareeuw, W[illem] P[ieter] H[endrik] van den. Voorloopig onderzoek van Radix Laurio. [Vorläufige Untersuchung von Radix Lawuo.] Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., **13**, 1901, (39–42). [M 3120 D 3010 Q 9190].

Driessen Mareeuw, W[illem] P[ieter] H[endrik] van den. Onderzoek van Bengoek. Zaad van Mucuna capita DC. [Untersuchung des Bengoek. Die Samen von Mucuna capita DC.]. Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (113–120). [3010 M 3120 5400].

Bydrage tot de kennis van Sirikaya, het zaad van Anona squamosa L. [Beitrag zur Kenntniss des Sirikaya's, des Samens von Anona squamosa L.]. Ned Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (214–217). [3010 M 3120].

Drossbach, G. P. Zur Chemie des Thoriums. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (655-658). [0770]. 596

Duboin, A[ndré]. Sur les propriétés réductrices du magnésium et de l'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (826–828). [0460-0120]. 599

Dubreuil, L. v. Simon, L. J.

Ducru, O. Nouvelles méthodes de dosage de l'arsenic. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (235-239). [6200 0140]. 600

Recherches sur les arséniates ammoniacaux de cobalt et de nickel. Application au dosage de l'arsenic. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, (160–238). [0140 0260 0540 6200]. 601

Dufau, Em[ile]. Aluminate de magnésium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (669-670). [0120 0460].

Dufty, Lawrence. Volumetric Estimation of Manganese. Chem. News, London, 84, 1901, (248). [6200]. 603

Duhem, P. Ueber die Verdampfung eines Gemisches zweier flüchtiger Stoffe für den Fall, dass der eine Dampf sich dissociiren kann. [Uebersetzung.] Zs. physik. Chem., Leipzig. 36, 1901, (227– 231). [7150 C 1920 2480]. 604 **Duhem,** P. Ueber die Verdampfung binärer Gemische. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (605-606). [7150 C 1920 2480]. 605

Dumont, J. Sur l'absorption du phosphate monocaleique par la terre arable et l'humus. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (435-438). [0220]. 606

Dunstan, Wyndham R., and Brown, Harold. The Alkaloid of Hyoscyamus nuticus and of Datura Stramonium grown in Egypt. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (71–74). [3010]. 607

and Goulding, Ernest. The Action of Alkyl Haloids on Aldoximes and Ketoximes. Part 11. Alkylated Oximes and iso-Oximes, and the Constitution of Aliphatic Oximes. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (628–641) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (84) [Abstract]. [1410—1510—1530—1610].

Existence of Two Isomeric Triethylox-amines. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (641-643) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (85) [Abstract]. [1610].

and Henry, T[homas]
A[nderson]. The Nature and Origin of
the Poison of Lotus arabicus. London,
Proc. R. Soc., 68, 1901, (374–378)
(Abstract). [1350 1850 5010 8010].
610

- Sec also Cash, J. Theodore.

Dyer, Bernard. A Chemical Study of the Phosphoric Acid and Potash Contents of Wheat Soils of Broadbalk Field, Rothamsted. London, Phil. Trans. R. Soc., 194, 1901, (235-290) [Full paper]; Proc. R. Soc., 68, 1901, (11-14) [Abstract]. [6500].

Dyer, Charles Stanley. v. Naylor, William Arthur Harrison.

Dziewoński, Karol. Badanie pogazowej mazi naftowej. [Untersuchung des Petroleum-Gastheers.] Chem. pols., Warszawa, **1**, 1901, (45-50). [1100 6500].

Earle, Richard B. v. Jackson, C[harles] Loring.

Easterfield, Thomas Hill, and Aston, Bernard Cracroft. Tutu. Part I. Tutin and Coriamyrtin. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (120–126). [1850]. 614

Easterfield, Thomas Hill, and Aston, Bernard Cracroft. Studies on the Chemistry of the New Zealand Flora. Part I. The Tutu Plant. Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., 33, 1901, (345-355). [1350 1850].

Ebeling, A. Rhodankalium als Indicator bei der Reduction von Eisenoxyd zu Eisenoxydulverbindungen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (571, 785). [6200 1310 0320]. 616

Ebert, Gustav, und Reuter, Baptist. Mittheilungen über einige Derivate des 1-Phenyl-2, 3-dimethyl-5-pyrazolons. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (43–44). [1930].

Eckardt, Moritz v. Thiele, Hermann.

Eder, J[oseph] M[aria]. Verwendung farbiger Lichtfilter zur Sensitometrie farbenempfindlicher Platten und für Zwecke des Dreifarbendruckes. Jahrb. Phot., Halle, 15, 1901, (209–220). [7350].

und Valenta, E. Fortschritte und Neuerungen in der Herstellung und Verwendung photographischer Präparate. Chem. Ind., Berlin, **24**, 1901, (559–563). [7350 L 0400]. 619

Ehrenfeld, R. v. Habermann, Josef.

Ehrlich, F. Versuche, betreffend die Krause'sche Methode zur Bestimmung der Reinheit des Rübensaftes. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (501-502). [6500—1820].

— Ueber den neuen Süssstoff "Sucramin" und über das Ammoniak-Salz des Saccharins. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1337–1339). [1330 6500 Q 1885]. 621

Ehrström, Robert. Ueber ein neues Histon aus Fischsperma. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (350–354). [4010 Q 1151 N 5415].

Eibner, Alexander. Zur Kenntniss der Aldehyde. Ueber Verbindungen der schwefligen Säure und der Alkalibisulfite mit Schiff'schen Basen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (89– 143). [1400 0660 1630]. 623

der stereomeren Anilverbindungen von W. v. Miller und J. Plöchl. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **318**, 1901, (58– 89). [1630 7000 7050]. 624 Eibner, Alexander. Ueber ein halogensubstituirtes Aminomercaptan. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (657–660). [1230–1630].

und Lange, O. Zur Constitution des Chinophtalons und der beiden isomeren Chinophtaline. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (303–356). [5020–1940–1930].

Eichler, J. v. Kehrmann, F.

Eidmann, W., und Moeser, L. Ueber die Bildung von Magnesiunmitrid durch Erhitzen von Magnesium an der Luft. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (390–333). [0460].

Einhorn, Alfred, und Escales, Richard. Ueber die Kohlensäurehydrazide der Dioxybenzole. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (190–203). [1310 1230 1530]. 628

Ekenstein, W[illem] Alberda van. v. Alberda van Ekenstein, W[illem].

Elbs, K[arl]. Ueber die elektrochemische Reduktion von Ketonen. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (644). [5500].

— und Silbermann, F. Ueber die elektrochemische Reduktion aromatischer Mononitrokörper zu Aminen. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (589– 591). [5500].

Elias, Curt. Formalinschwefelsäure als Reagens auf Alkaloide. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (394). [1410 3010 Q 9130]. 631

Formalinschwefelsäure als Reagens auf Alkaloide. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (441). [1410 3010 Q 9130].

Jay C. The Estimation of Carbonic Acid in Water. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (405-431). [6300 6500].

Embden, Gustav. Ueber den Nachweis von Cystin und Cystein unter den Spaltungsprodukten der Eiweisskörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (94–103). [6150 4010 Q 1134 1170 1610].

Emilewicz, T. O fenyliminach oksyacetofenonów. [Sur les phénylimines des oxyacétophénones.] Kraków, 1901, (2+9). 25.5 cm. [1530-1630]. 635

Emmerling, O[skar]. Synthetische Wirkung der Hefenmaltase. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (600–605). [8010 1800 R 1820 M 3100 L 5000].

Engler, Adalbert. Zur Kenntnis der Kondensationen von Aldehyden mit Ketonen. [Pyridinverbindungen.] Diss. Karlsruhe (G. Braun), 1901, (43). 22 cm. [1400 1500 1930]. 637

Engler, C., und Albrecht, E. Ueber den Vorgang bei der Filtration von Petroleum durch Floridaerde. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (889– 892). [5500–6500].

Ueber die Petroleumeinschlüsse im Muschelkalk von Roth-Malsch in Baden. Zs. angew. C'hem., Berlin, **14**, 1901, (913–916). [6500 H 70 de J 27 de K 70.2211].

Engler, Max. Die Photographie als Liebhaberkunst. Genaue Anleitung zur praktischen Ausübung der gebräuchlichsten photographischen Verfahren. 3 verm. Aufl. Halle a. S. (H. Peter), 1901, (VIII + 302). 17 cm. Kart. 2,20 M. [7350 C 3080 L 0400]. 640

Englisch, Eugen. Periodische Veränderungen an Bromsilbergelatineplatten. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1901, (1-5). [7350]. 641

Enklaar, J[ohannes] E[liza]. Influence d'acides sur la solubilité des sels à ion de même nom. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (183–197). [7150].

Epstein, Stanisław. Badania nad czernieniem soku burakowego. [Recherches sur le noircissement du suc de la betterave.] Chem. pols., Warszawa, 1, 1901, (285–287). [8020]. 643

Erb, Walter. Ueber das Salzsäurebindungsvermögen einiger reiner Eiweisskörper. Zs. Biol., München, 41, 1901, (309–330). [4000 0250 Q 1140]. 644

Erdmann, Ernst. Bericht über die Fortschritte auf dem Gebiete der Riechstoffe und ätherischen Oele i. J. 1900. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (937–950). [6500 M 3120]. 645

Erdmann, H[ugo]. Ueber den gegenwärtigen Stand der Atomgewichtsfrage. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (841–843). [7100].

Erdmann, H[ugo]. Fortschritte auf dem Gebiete der allgemeinen und anorganischen Chemie. [Vortrag.] Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (305–306). [7000].

Die Fortschritte der Farbenindustrie, Färberei, Druckerei u. s. w. im Jahre 1899. Chem. Ind., Berlin, **24**, 1901, (49–55, 101–104). [5000]. 648

Ericson - Aurén, Tycho. Über die Auflösungsgeschwindigkeit von Zink in sauren Lösungen. Inaugural-Diss. . . . Upsala . . . Leipzig, 1901, (47). 23 cm. [7050].

Erlenmeyer, jun., Emil. Ueber die Addition von Wasserstoff und anderen einfachen Molekülen an ungesättigte Verbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (43–56). [7050].

Das Benzolproblem vom stereochemischen Standpunkte aus. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (57–71). [7000–1130].

— Ueber die dichtere Aneinanderlagerung der mehrwerthigen Atome bei conjugirten Systemen benachbarter Doppelbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (71–74). [7050].

Ueber intramolekulare Umlagerungen und ihre Erklärung durch die intramolekulare Bewegungsfähigkeit der mehrwerthigen Elemente. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (75–88). [7050].

Leber die Condensation der Brenztraubensäure mit Benzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (817–821). [1910—1350]. 654

und Kunlin, Jul. Ueber eine neue Synthese des r-Leucins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (145–156). [1310–1320–Q 1610]. 655

Ernst, Carl. Ueber die Katalyse des Knallgases durch kolloidales Platin. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (448–484). [7050 0610]. 656

Escales, Richard. v. Einhorn, Alfred.

Estreicher, Tadeusz. O nowoodkrytych składnikach atmosfery. W: Odczyty o powietrzú. [Les composants de l'air, nouvellement découverts. Dans: Conférences sur l'air.] Warszawa-Kraków, [1901], (18–33). [0130 0370 0530 0430 0850 0040]. 657 Etard, A[lexandre]. Du dédoublement des albuminoïdes ou protoplasmides. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1184–1187). [4010]. 658

Euler, Hans. Ueber das Gleichgewicht zwischen Ester, Wasser, Säure und Alkohol. Zs. physik. Chem., Leipzig, 36, 1901, (405-412). [7050]. 659

Zur Theorie katalytischer Reaktionen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (641–663). [7050]. 660

Everdingen Jr., E[woud] van. Het verschynsel van Hall en de magnetische weerstandstoename in bismuth by zeer lage temperaturen II. [The Hall-effect and the increase of resistance of bismuth in the magnetic field at very low temperatures II.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (181-199) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (177-195) (English); Leiden, Comm. Physic. Lab., No. 58, (1-29)[1901?] (English). F0190 C 5670 5660].

Over het verschynsel van Hall en den weerstand in en buiten het magneetveld by bismuthkristallen. [On the Hall-effect and the resistance of crystals of bismuth within and without the magnetic field.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (277-281, 448-462, with 1 pl.) (Dutch); (277-281, 448-462, with 1 pl.) (Dutch); (316-321, 407-421, with 1 pl.) (English); Leiden, Comm. Physic. Lab., No. 61, [1901?], (1-23, with 1 pl.) (English). [0190 C 5660 5670 G 340].

Ueber eine Erklärung der Widerstandszunahme im Magnetfelde und verwandter Erscheinungen in Wismuth. Leiden, Comm. Physic. Lab., No. **63**, (1–14). [0190 C 5660 5670]. 663

Hall-Effekt, Widerstand und Widerstandszunahme in Wismut-krystallen. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (585–586). [0190 C 5670 5660 G 340 350]. 664

Eyk, C[ornelis] van. Over de vorming van mengkristallen van Thalliumnitraat en Thalliumnidid. [On the formation of mixed-crystals of Thallium nitrate and Thallium iodide]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (44–46) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (98–101) (English). [7000 0790 G 520]. 665

Eyk, C[ornelis] van. Sur la formation ct les métamorphoses des cristaux mixtes de nitrate de potassium et de nitrate de thallium. Haarlem, Arch. Sei. Soc. Holl., (Sér. 2), 4, 1901, (118-154). | 7000 | 04201. |

Eyre, John Vargas, r. Meldola, Raphael,

Eyre, William. r. Young, George.

Fabry, Ch., et Perot, A. Longueurs d'onde de quelques raies du fer. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1301, (1264-1266). [0320 7300]. 667

Fähndrich. Durchblaseversuche mit Sicherheitslampen. Glückauf, Essen, **37**, 1901, (497–508, 522–527, mit 2 Taf.). [7200].

Fahrion, W. Das Colophonium im Lichte der neueren Chemie. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (135). [6500 M 3120].

Fairley, T. Arsenic Estimations relating to Malt-Kilns. London, Anal., **26**, 1901, (177–180). [6200]. 670

Farmer, Robert Crosbie. A New Method for the Determination of Hydrolytic Dissociation. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (863–870) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (129) [Abstract]. [7050 7150].

Faraday. See also Frankland, Percy

Farr, E. H., and Wright, R. Note on the Causes of the Loss in Strength of Sweet Spirit of Nitre. Pharm. J., London, (Ser. iv), 13, 1901, (141). [1210]. 672

Favrel, G. Action des éthers cyanacétiques méthylés et éthylés sur le chlorure de diazobenzène. Nancy, Bul. soc. sci., (sér. 3), 2, 1901, (11-15). [1510 1740].

Action de la méthylacétylacétone et de l'éthylacétylacétone sur les chlorures diazoïques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (41–42). [1510] 674

Action des éthers alcoylmaloniques sur les chlorures diazoïques. Nancy, Bul. soc. sci., (sér. 3), **2**, 1901, (95–96). [1310–1740]. 675

Action des éthers alcoylcyanacétiques sur les chlorures diazoïques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (983–985). [1310–1740].

676

Favrel, G. Action des éthers alcoylmaloniques sur les chlorures diazoïques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1336-1338). [1310 1740]. 677

Fay, Henry, and North, Edward, 2nd. On the Nature of Lead Amalgams. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (216-231). [0580 0380]. 678

Feist, K. Ueber Nitrostilbazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (464-467). [1930].

Feld, Walther. Versuche zur Erzielung rauchfreier Ringofenfeuerung mit Koks, Steinkohle und Braunkohle. Chem. Ind., Berlin, 24, 1901, (±38-445, 477-482, 515-520, mit Taf.). [6400]. 680

Fels, Julius. Beiträge zur Bestimmung der Viscosität des Leimes. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (23). [7150 B 2540].

Fendler, G. v. Thoms, Hermann.

Fenton, Henry J. H[orstman]. Note on the sugars from cellulose. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (166-167). [1840].

The Action of Hydrogen Bromide cn Carbohydrates. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (361–365) [Full paper]; Proc., Chem. Soc., 47, 1901 (22) [Abstract]. [1840 1800].

Methylfurfural. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (807–816) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (119) [Abstract]. [1340 1440 1910].

Relationships of Oxalacetic Acid. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (91–101). [1310]. 686

Ferchland, P. Automatische Voltameter. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (976-977). [0910 C 6010].

Férée, J[ules]. Sur un nouveau mode de préparation de l'oxyde ferreux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (615-617). [0320]. 688

Sur le chrome électrolytique. Paris, Bul. soc. chim.; (sér. 3), **25**, 1901, (617-618). [0270]. 689 **Férée**, J[ules]. Sur l'azoture de chrome. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (618). [0270 0490]. 690

chrome CrO. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (619-620). [0270].

Sur un nouvel hydrate de sesquioxyde de chrome Cr²O³, H²O. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (620-622). [0270].

Sur l'amalgame d'uranium et l'uranium pyrophorique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (622–623). [0810].

Ferreira da Silva, A. J. v. Da Silva, A. J. Ferreira.

Ferrier, Olivier. Les empoisonnements saturnins de Vitré (Ille et Vilaine). J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (407-412). [0580].

Feuerstein, W. Ueber einige substituirte Benzalindanone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (412–415). [1530].

Ueber das 3. 4. 3. 44. '-Tetramethoxystilben. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (415-416). [1230].

und Musculus, A. Ueber das 2-Oxybenzylacetophenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (409–412). [1530–1230–1910].

Fieber, Rudolf. Vereinfachter Filtrirapparat. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (134). [0910]. 698

Fiquet, Edmond. Synthèse et propriétés des nitriles-phénols. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (591-598). [1330 1230].

Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433–454). [1310–1320] 700

Synthese der α, δ-Diaminovaleriansäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (454–464). [1310–1930 8000].

—— Ueber einige Derivate des Helicins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (629-631). [1850 Q 1440].

und Armstrong, E. Frankland. Synthese einiger neuen Disaccharide. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1901, (123–131). [1820]. 703 Fischer, Emil, und Armstrong, E. Frankland. Ueber die isomeren Acetohalogen-Derivate des Traubenzuckers. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1901, (316–322). [1810].

Neubau des ersten chemischen Instituts der Universität Berlin. Berlin, 1901, (V+76, mit 12 Taf.). 34 cm. [0060]

und Loeben, W. von. Ueber die Verbrennungswärme einiger Glucoside. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1901**, (323–326). [1850—7200]. 706

et Mouneyrat, A. Séparation de quelques acides amidés en leurs composants actifs. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (56-68). [1310].

und Roeder, Georg. Synthese des Thymins und anderer Uracile. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1901**, (268–276). [1930—1310]. 708

Fischer, Otto. Ueber Benz- und Napht-Imidazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (930–940). [1930–1630].

Zur Kenntniss der Isorosindulin- resp. Isorosindon-Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (940-949). [5020 1930 1940 1230 1630]. 711

Fischer, Richard. Ueber die Alkaloide von Sanquinaria canadensis. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (409-420). [3010 M 3120 5400 Q 9130]. 712

— Ueber die Alkaloide von Glaucium luteum. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (426–437). [3010 M 3120 5400 Q 9130]. 714

— See also Stobbe, Hans.

Fisher, W. W. On Alkaline Waters from the Chalk. London, Anal., 26, 1901, (202-208). [6500]. 715

Fittica, F[riedrich]. Ueber den Nachweis von Stickstoff in Arsen und die Umwandlung von Arsen in Antimor. ChemZtg. Cöthen. 25, 1901, (41). [6100 0140 0680]. 716

Fittica, F[riedrich]. Ueber die Zusammensetzung des amerphen Phosphors. ChemZtg, Cöthen, 25, 1991, (261), [0570].

Pitzgerald, Francis A. J. Graphite produced by the Acheson Process. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (443–445). [C210].

Flemming, Λ . v. Michaelis, August.

Fleurant, E. Etude d'un densimètre destiné à la détermination de la valeur boulangère des farines du blé. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1421-1423). [6500].

Florence. Bromsilberdruck. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (2-5). [7350].

Flürscheim, B. Ueber p-Methylbenzylidenacetessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (787–791). [1330 1540—1930—1340]. 721

Flusin, G. Sur l'osmose à travers la membrane de ferrocyanure de cuivre. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1110-1112). [7150].

Foerster, F[riedr.]. Zur Kenntniss des Ueberganges der unterchlorigsauren Salze in chlorsaure Salze. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), £3, 1901, (141–166). [7050-0250].

Nochmals die Stellung der Elektrochemie im Unterricht der technischen Hochschulen. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (461–464). [0050]. 724

Ueber den Einfluss von Anodenkohlen auf die Vorgänge bei der Alkalichloridelektrolyse. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (647–652). [0930 7250 0420]. 725

Folin, Otto. Eine neue Methode zur Bestimmung der Harnstoffe im Harne. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (504–514). [6500 Q 8311].

Ein einfaches Verfahren zur Bestimmung des Ammoniaks im Harne. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (515–517). [6500 0490 Q 8340].

und Shaffer, Phil. A. Ueber die quantitative Bestimmung der Harnsäure im Harn. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (552-572). [6500-1930-Q-8313]. 728

Foote, H. W. On the Mixed Crystals of Copper Sulphate and Zinc Sulphate.

Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (418-428). [0290 0880 7100]. 729

Forch, Carl. Zur Kritik der Zahlen der Tabellen von Landolt und Börnstein. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (683–684). [0030 C 0030].

Ueber die Volumverhältnisse in wässerigen Lösungen. Natur u. Offenb., Münster, **47**, 1901, (222–225). [7100].

Forcrand, [Robert] (de). Sur quelques propriétés du bioxyde de sodium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (131-133). [0500].

Chaleur spécifique et chaleur de fusion du glycol éthylénique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (569–571). [7200–1210].

Vaporisation et hydratation du glycol éthylénique. Paris, (*.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (688-690). [7200 1210].

Trouton. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (879–882). [7200]. 735

Formánek, J. Ueber die Absorptionsspectra des Blutfarbstoffes. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (505-523, mit 1 Taf.). [6500 4010 Q 1155-5120 C 3860].

Forster, Martin Onslow. Infracampholenic Acid, an Isomeride of Campholytic and iso-Lauronic Acids. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (108–120). [1340–1640].

Studies in the Camphane Series. Part II. Nitrocamphene, Aminocamphene and Hydroxycamphene. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (644-652) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (85-86) [Abstract]. [1140 1240-738]

Studies in the Camphane Series. Part III. Action of Hydroxylamine on the Anhydrides of Bromonitrocamphane. London, J. Chem. Soc., 79, 1801, (653–659) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (88) [Abstract]. [1140 1640].

Studies in the Camphane Series. Part IV. The Isomerism of a-Benzoylcamphor. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (987–1002) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (167–168) [Abstract]. [1540].

Forster, Martin Onslow. β-Bromocamphor. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (245). [1540]. 741

nd Robertson, William.
Preparation and Properties of 2:
6-Dibromo-4-nitrosophenol. London,
J. Chem. Soc., **79**, 1901, (686-690) [Full
paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901,
(116) [Abstract]. [1230]. 742

Camphane Series. Part V. Halogen Derivatives of p-Cymene from substituted Nitrocamphanes. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1003–1009) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (169) [Abstract]. [1130–1140]. 743

Fortmann, G. v. Russig, F.

Fosse, R[obert]. Sur le prétendu binaphtylène-alcool. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (695–697). [1230 1240]. 744

Sur le naphtylol-naphtyloxy-naphtylméthane. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (787–789). [1230 1240]. 745

Sur l'anhydride du prétendu binaphtylèneglycol. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1127–1129). [1910]. 746

Sur l'aldéhyde oxynaphtoïque, méthanal 1 naphtylol 2. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (371–375). [1430–1230].

Fourneau, Ernest. Ueber 9-Phenyladenin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (112–118). [1930]. 748

Fowler, Gilbert John. Iron Nitride. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (285–299). [0320]. 749

and Hartog, Philip Joseph. The Heat of Formation and Constitution of Iron Nitride. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (299–301). [0320 7200].

Fox, J. J. v. Hewitt, John Theodore.

Franchimont, A[ntoine] P[aul] N[icolas]. Het Plumieride en zyne identiteit met Agoniadine. [Plumieride and its identity with Agoniadine]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (3-6) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (35-38) (English). [1850 M 3120 5400].

nitraminen. [A new class of nitrami-

nes]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (99–102) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (88–91) (English). [1610].

Frank, Fritz. Der Handelsverkehr mit Benzolen, ihre Zusammensetzung, Untersuchung und Verwerthung.— Nebst Berichtigung. Chem. Ind., Berlin, 24, 1901, (237–241, 262–266, 328, mit Taf.). [1130–6500]. 753

Frankfurter, A. Növényi élelmi szerek vastartalma. [Ueber den Eisengehalt vegetabilischer Nahrungsmittel.] Magy. Chem. F., Budapest, 7, 1901, (98– 100). [6500]. 754

Frankland, Percy Faraday, Wharton, Frederick Malcolm, and Aston, Henry. The Amide, Anilide, and o- and probuidides of Glyceric Acid. London. J. Chem. Soc., 79, 1901, (266-274) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (6) [Abstract]. [1310 7300].

and Aston, Francis W. Influence of a Heterocyclic Group on Rotatory Power; the Ethyl and Methyl Esters of Dipyromucyltartaric Acid. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (511–520) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (41) [Abstract]. [7300—1340].

and Farmer, Robert Crosbie. Liquid Nitrogen Peroxide as a Solvent. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1356–1373) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (201) [Abstract]. [0490 7100 7250].

Franzen, H. v. Curtius, Theodor.

Fraprie, Frank Roy. v. Richards, Theodore William.

Fraps, G. S. The Composition of a Wood Oil. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (26-53). [6500]. 758

The Determination of Pentosans. Baltimore, Md, Amer. Chem. J., **25**, 1901, (501–507). [6500]. 759

See also Withers, W. A.

Frerichs, G. Verbesserung des

Frerichs, G. Verbesserung des Küster'schen Schwefelwasserstoffapparates. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (118–121). [0910]. 760

Freer, Paul C., and Clover, A. M. On the Constituents of Jamaica Dogwood. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (390-413). Pharm. Arch., Milwaukee, Wis., 4, 1901, (21-28). [6500 M 5400].

Fresenius, C. Remigius. Anleitung zur quantitativen chemischen Analyse für Anfänger und Geübtere. 6. Aufl. Bd. 2. Braunschweig (Fr. Vieweg u. S.), 1901, (XVI+871, 24 cm. M. 18, 160001. 762

Freund, Martin, und Friedmann, Adolf. Zur Kenntnis des Cytisins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (605–619). [3010–1930–1640–1650 M-3120].

Freundler, P[aul]. Sur'le phénylcarbazinate de phénylhydrazine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (859-862). [1630].

Action des chlorures d'acides sur les éthers oxydes en présence du zinc. Faris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1226-1227). [1310 1210].

et Bunel. 1.. Sur un nouveau mode de décomposition des dérivés bisulfitiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1338-1340). 766

Freysoldt, Oscar. Die dissiparische Arbeits-Methode zur Behandlung flüssiger und gasförmiger Massen im Grossbetriebe, besonders der Abwässer aus Städten, Bergwerken, Fabriken, etc. Berlin (R. Friedländer & S.), 1901, (IV + 55, mit 4 Taf.). 24 cm. 3 M. [0900].

Freyss, G. v. Noelting, E.

Friedel, Jean. L'assimilation chlorophyllienne réalisée en dehors de l'organisme vivant. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1138-1140). [8010].

Friedlaender, P. Fortschritte der Theerfarbenfabrikation und verwandter Industriezweige. Th. 5. 1897–1900. Berlin (J. Springer), 1901, (VI+1000). 28 cm. 40 M. [5020 0030]. 769

Friedmann, Adolf. v. Freund, Martin.

Friend, G. Clausen, and Smith, Edgar F. The Atomic Weight of Antimony. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (502-505). [0680].

F[riis], J. P. Fremskridt i elektrisk kemi. [Progress in electrical chemistry.] Kristiania, Tekn. Ug., **19**, 1901, (6-8). [7250].

kobbermalm. [Transl.] [The pyritic smelting of copper-ore.] Kristiania,

Tekn. Ug., **19**, 1901, (189-190, 214 217. [0290]. 772

Fritsch, Paul. Ueber ein neues Verfahren zur Darstellung von p-Alkyloxybenzylanilin und dessen Homologen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (138–143). [1630]. 773

Fromm, Emil, und Mangler, Georg. Ueber das sogenannte Aethenyltrisulfid (Tetraäthenyllnexasulfid) und einige seiner Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (204–217). [1920]. 774

Fromm, O. Werthbestimmung des Gummi arabicum. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (143-168). [6500 M 3120].

Fruwirth, C[arl], und Zielstorff, W. Die herbstliche Rückwanderung von Stoffen bei der Hopfenpflanze. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (9–18). [8030 M 3060].

Fuchs, G. Ueber Dormiol. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 2, 1901, (337–339). [1410 Q 9120]. 777

Fukui, M. v. Kuhara, M.

Fulweiler, W. H., and Smith, Edgar F. The Precipitation and Separation of Silver in the Electrolytic Way. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (582-585). [0110 6200]. 778

Gabriel, S[iegmund], und Colman, J. Synthesen in der Purinreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1234–1257). [1930 Q 1630]. 779

Gadamer, J[ohannes]. Ueber rechtsdrehendes sec. Butylamin. I. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (283-294). [1610 7300 1310].

Die Beziehungen des Hyoscyamins zu Atropin und des Scopolamins zu i-Scopolamin. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (294–333). [3010 Q 9130 M 3120].

Zur Prüfung des Atropinsulfats. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (333–336). [6500 3010 Q 9130].

Gaedicke, Johannes. Das Abklingen des latenten Bildes. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (392–397). [7350]. 784

Girtner, S. v. Doebner, Ojskarj.

Gailhat, J. Modification à la méthode manganimétrique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (396–402). [6300]. 785

Galimard, J. Action du brome sur la cinchonidine et sur deux bibromocinchonidines isomères α et β. Paris, Bulsoc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (84-88). [3010].

Gallenkamp, W. Zur Indigo-Fabrikation. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (197–199). [5020].

Gamgee, Arthur. On the Behaviour of Oxy-haemoglobin, Carbonic-oxide-haemoglobin, Methaemoglobin, and certain of their Derivatives, in the Magnetic Field, with a Preliminary Note on the Electrolysis of the Haemoglobin Compounds. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (503–512). [8000].

Gansser, August W. E. v. Gnehm, R.

Garner, W. W. v. Remsen, Ira.

Garrod, Archibald E. v. Orton, K. J. P.

Garsed, W., and Collie, J. N[orman]. On the Estimation of Cocaine and on Cocaine Hydriodide Periodide. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (675–681) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (89) [Abstract]. [6300 3010]. 789

On the Determination of Cocaine. Pharm. J., London, (Ser. iv), **13**, 1901, (222–227, 254–258). [3010–6300]. 790

Gautier, Armand. Les gaz combustibles de l'air, et particulièrement l'hydrogène atmosphérique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (5–110). [0100 0360].

Origines de l'hydrogène atmosphérique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (231–235). [0360].

Die Quellen des Wasserstoffs in der Atmosphäre (Berichtigung einer in dieser Arbeit gemachten analytischen Angabe in Bezug auf den Wasserstoff, welchen Säuren aus Graniten frei machen). ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (48). [0360].

Produits gazeux dégagés par la chaleur de quelques roches ignées. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (58-64). [0100].

dans les roches ignées. Action de la

vapeur d'eau sur les sels ferreux. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (189–194). [0360-0320]. 795

Gautier, Armand. Produits gazeux dégagés par la chaleur des roches ignées. Action de l'eau sur les sels ferreux. Origine des gaz volcaniques. Paris. Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (402413). [0100].

Méthode de dosage des sulfures, sulfhydrates, polysulfures et hyposulfites pouvant coexister en solution, en particulier dans les eaux minérales sulfureuses. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (518-523). [6300 6500].

Origine des eaux thermales sulfureuses. Sulfosilicates et oxysulfures dérivés des silicates naturels. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (740–746). [710].

Sur l'existence d'azotures, argonures, arséniures et iodures dans les roches cristalliniennes. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (932-938). [0100].

Chassevant, Allyre, et Magnier de la Source. Détermination du mouillage des vins. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (14–18). [6500].

Geiger, P. v. Hartwich, C.

Genvresse, P. Sur un nouvel alcool dérivé du limonène. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (414-416). [1240 1540]. 801

Sur une nouvelle préparation du terpinéol. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (637-639). [1240 1140]. 802

Gérard, E. Transformation de la créatine en créatinine par un ferment soluble déshydratant de l'organisme. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (153–155). [8010—1310—1930]. 803

Transformation de la créatine en créatinine par un ferment soluble déshydratant de l'organisme. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (361–365).

Gérardin, Auguste. Epuration de l'air par le sol. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (157–159). [8030]. 805

Gérin, F. v. Vignon, Léo.

Gibb, Allan. The Determination of Arsenic and Antimony in Cupreous Materials. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (184–187). [6200].

806

Gibson, Harriet Winfield, r. Vulté, Hermann T.

Gibody, A. W., Perkin, W. H., jun., and Yates, J. Brazilin and Haemato-xylin. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1396-1411). [1330-1350-5020].

Giles, W. B. Sulphocyanides of Potassium and Sodium. On a Peculiar Blue Colour produced when these Salts are heated. Chem. News, London, 83, 1901, (61-62). [1310].

Gilet. v. Bordier.

Giltay, J. W. Apparate zur Demonstration der Lichtempfindlichkeit des Selens. Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (675-677). [0700 C 6670 5660]. 809

Girard, C., et Bordas, F. Analyse de quelques travertins du bassin de Vichy. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1423-1426). [6500]. 810

Girardet, F[ernand]. Sur un uréomètre très simple. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (329-334). 0920 6330]. 811

Pipette pour déterminer la densité des liquides. Paris, Bul. soc. him., (sér. 3), **25**, 1901, (936-943). [0920]. 812

Gladstone, J. H. The Gold used by the Ancient Egyptians. Chem. News, London, 83, 1501, (13). [0150]. 813

Glass, G. v. Doebner, Oskar.

Gnehm, R. Notiz über Schwefelfarbstoffe. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (226-227). [5020]. 814

und Gansser, Aug. W. E. Leber Gallaminsäurederivate. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (77–93). [1330–1630–1230–5020–1930].

Göttig, Christian. Ueber Fortschritte auf dem Gebiete der Reductionsversillerung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (672–673). [0010]. 816

Goetzel-Albers, O. Ueber die quantitative Bestimmung des Zuckers im Harn nach der Methode von Lehmann. Pharm. Ztg. Berlin, 46, 1901, (156). [6500 Q 8310].

Goldberg, A. Kanarin und Pseudochwefelcyan. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (41-48). [5020 0210 1950]. 818 Goldschmidt, Carl. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf p-Formylphenetidin. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (178). [1410—1230].

Goldstein, E. Ueber Nachfarben und die sie erzeugenden Strahlungen. Berlin, Sitz.Ber. Ak. Wiss., 1901, (222–229). [7350 C 4200]. 820

Gomberg, Moses]. On Triphenyl-chlormethane. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (109-110). [1130]. 821

On Trivalent Carbon. (Reply to J. F. Norris.) Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (317 335). [0210]. 822

On Trivalent Carbon. (Third Paper). J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (496–502). [0210]. 823

and Voedisch, O. W. On Tritolylchlormethane. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (177-178). [1110]. 824

Gonnermann, M. Zur Bestimmung des Melassegehaltes im Melassemischfutter. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901. (216-221). Berichtigung dazu. Ebenda (254). [6500–1820 Q 1885]. 825

Zur Bestimmung der Alkalität des Zuckers und der Melasse. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (919–920). [6500—1820—Q—1885]. 826

Goodwin, William. v. Senier, Alfred.

Gordan, Paul, and Limpach, Leonhard. Some relations between Physical Constants and Constitution in Benzenoid Amines. Part II. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1080–1085) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (154–155) [Abstract]. [7200–1630]. 827

Gordin, H. M. Wertbestimmung der medizinischen, alkaloidhaltigen Drogen. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (214 229). [6500 3010 Q 9130]. 828

Wertbestimmung des Schierlings. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (229-230). [6500 3010 Q 9130 M 3120 5400]. 829

Gore, Herbert C. v. McPherson, William.

Gostling, Mildred. v. Fenton, Henry J. Horstman.

Goulding, Ernest. v. Dunstan, Wyndham R.

Gouy, [A.] Sur les propriétés électrocapillaires de quelques composés organiques en solutions aqueuses. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (822-824). [7150].

Grabowski Czesław. O automatycznem zbieraniu średnich próbek soków do analizy. [Über die automatische Entnahme von Mittelproben der Säfte für Analysenzwecke]. Gaz. cukr., Warszawa, 16, 1901, (21–26). [6500].

Gradenwitz, O. v. Pringsheim, Ernest.

Graebe, C. Ueber Darstellung von Chlor aus Natriumchlorat und über Gewinnung von Phosphortrichlorid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (645-652). [0250 0570]. 833

Graeger, Erdmann. v. Pechmann, Hans von.

Granger, Albert. Sur un iodoantimoniure de mercure. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (1115-1116). [0680 0380]. 834

Sur un iodoantimoniure de mercure. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (623-625). [0380 0680 0330]. 835

Gray, G. Watson. Determination of Calcium in High-Grade Ferro-Silicon. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (538-539). [6200 6500]. 836

Gray, Thomas. Note on Acetonylacetone. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (681-682) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (89) [Abstract]. [1510]. 837

Condensation of Acetonylacetone with Hydraizine Hydrate. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (682–686) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (90) [Abstract]. [1510]. 838

Green, Erik H. v. Norris, James F.

Green, J. Reynolds. Die Enzyme. Ins Deutsche übertragen von Wilhelm Windisch. Berlin (P. Parey), 1901, (XII + 490). 22 cm. Geb. 16 M. [8010 Q 1200 9160 R 1820 M 3100]. 839

Greenish, Henry G. The Percentage Ash of Crude Drugs and their Powders.

Pharm. J., London, (Ser. 4), **12**, 1901, (264–267, 393–399). [6500]. 840

Greenwood, Alfred. v. Ryder, John.

Grégoire de Bollemont, E. Action du formiate d'amyle sur l'éther cyanacétique sodé. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (15-18). [1310]. 841

Ethers ethoxy et méthoxyméthène-cyanacétiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (18-28). [1310].

Ethers oxyméthène-cyanacétiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (28–38). [1310–1320].

Action de l'ammoniaque et de l'aniline sur les éthers oxyméthène-cyanacétiques et leurs dérivés alcoylés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (39-46). [1310 1320 1330]. 844

Greiss, M. r. Michaelis, August.

Greshoff, M[aurits]. Echinopsine, a new crystalline vegetable base. Addendum I: Kobert, R[udolf]. On the physiological action of echinopsine. Addendum II: Verschaffelt, E[duard]. On the localisation of echinopsine. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (11-27). [3010 M 3120 5400 Q 9130].

et Sack, J[ohannes]. Contribution à la connaissance des cires. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (65–78). [6500 1110 M 3120 6000 5400].

Griebel, C. v. Vanino, L.

Griffiths, A. B., et Bluman, M. N. J. Les bases azotées dans le pétrole roumain. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (725-726). [1100]. 847

Grignard, V[ictor]. Action des éthers d'acides gras monobasiques sur les combinaisons organo-magnésiennes mixtes. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, **(336–338)**. [2000 1310 1210]. 848

organo-magnésiennes mixtes. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (559–561). [2000]. 849

Action des combinaisons organo-magnésiennes mixtes sur les méthylnaphtylcétones. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (497-499). [2000 1130 1230].

- See also Tissier.

Grimaux, E. Sur des matières colorantes bleues dérivées du triphénylméthane. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (215). [5020]. 851

Sur des matières colorantes roses dérivées du triphénylméthane. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (215–216). [5020]. 852

Dur des dérivés du triphénylméthane. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (216–217). [1130–5020].

Préparation des métaaminophénols alkylés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (217-218). [1230 1630]. 854

Sur des matières colorantes dérivées des méta-aminophénol éthers dialkylés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (219–220). [5020]. 855

et Lefêvre, Léon. Sur de nouvelles matières colorantes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (213–214). [5020].

Production biochimique de l'acétylméthylcarbinol par le "Bacillus tartricus." Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (413–418). [8020].

Grimw, Curt. Beiträge zur Kenntnis der physikalischen Eigenschaften von Silberspiegeln. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 5, 1901, (448–478). [0110 C 3840 5660].

Grimm. Vergleichende Versuche über die Düngewirkung neuer Phosphate. Chem. Ind., Berlin, 24, 1901, (213–217). [0570 M 3060]. 861

Grob, Jacob. v. Bamberger, Eugen.

Gröger, Max. Ueber die Alkalikupfercarbonate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (429-432). [0290].

Groot, C. de. Sapo kalinus als bestanddeel van sapo superadipitus. [Die Kaliseife als Bestandtheil der überfetten Seife]. Pharm. Weekbl., Amsterdam, 38, 1901, No. 1. [0420]. 863

Gros, Oscar. Ueber die Lichtempfindlichkeit des Fluoresceins, seiner substituierten Derivate, sowie der Leukobasen derselben. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (157–192). [7350-5020].

Groshans, J. A. Isobare wässerige Lösungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (163–174). [7100]. 865

Gross, Theodor. Kritische Beiträge zur Energetik. I. Die Verwandlungen der Kraft nach Robert Mayer. Berlin, (M. Krayn), 1901, (XVIII+58). 25 cm. 1,75 M. [7000 C 2400]. 866

Grothe, R. M. Die chemische Färbung der Metalle. (Fortsetzung.) Centralztg Opt., Berlin, **22**, 1901, (5–6, 15, 25, 35–36, 46, 54, 65, 74–75, 85, 96, 107, 126). [0100 0900]. 867

Gruber, Max. Einige Bemerkungen über den Eiweiss-Stoffwechsel. Zs-Biol., München, **42**, 1901, (407-427). [8040 Q 7920].

Grützner, B. Ueber die Fällbarkeit von Eiweiss im Harn bei Anwendung von Klärmitteln. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (77-78). [4010 6500 Q 8330].

Grunmach, Leo. Experimentelle Bestimmung von Capillaritätsconstanten condensirter Gase. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 1, 1901, (14–18). [7150 C 0300 B 2480].

Güntz, [Antoine]. Sur l'hydrure de baryum. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (963–966). [0170]. 871

Guerbet, Marcel. Action de l'alcool onanthylique sur son dérivé sodé; nouvelle méthode de synthèse des alcools. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (207– 210). [1210]. 872

Action de l'alcool cenanthylique sur son dérivé sodé. Nouvelle méthode de synthèse des alcools. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (179–181). [1220].

Action de l'alcool œnanthylique sur son dérivé sodé; nouvelle méthode de synthèse des alcools. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (300–302). [1210].

Action de l'alcool caprylique sur son dérivé sodé; synthèse des alcools dicaprylique et tricaprylique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (685-688). [1210].

Guerbet, Marcel. Action de l'alcool caprylique sur son dérivé sodé; synthèse des alcools dicaprylique et tricaprylique J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (415 416). [1210]. 876

Guggenheim, B. v. Kehrmann, F.

Guichard, Marcel. Recherches sur les oxydes, les sulfures et les iodures de molybdène. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (498-575). [0480].

Sur l'oxyde bleu de molybdène. Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (181–188). [0480]. 878

Action de l'eau sur le pentachlorure de molybdène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (188–191). [0480].

Guillaume, Ch. Ed. L'hydrogène liquide et le coronium. Nature, Paris, **29**, (2^e semest.), 1901, (374–375). [0360]. 880

Das Leben der Materie. [Vortrag. Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (624–629). [7000 C 0100].

Guillemard, H. Sur l'emploi de l'acide silicotungstique comme réactif des alcaloïdes de l'urine. Variation de l'azote alcaloïdique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1438–1440). [3020 6150].

Guillet, Léon. Sur les alliages d'aluminium. Combinaisons de l'aluminium et du tungstène. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1112–1115). [0120 0840].

Sur les alliages d'aluminium. Combinaisons de l'aluminium et du molybdène. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1322–1325). [0120 0480].

Guinchant, [Joseph]. Compressibilité des dissolutions. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (469-472). [7150].

Gunkel, E. v. Michaelis, A.

Gusserow, Carl. Neuerung in der Chromatphotographie. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (239–241). [7350].

Gustavson, G. Ueber die Darstellung von Chlor-, Brom- und Jodaluminium. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (110-112). [0120].

Guth, Max. v. Fischer, Emil.

Guthrie, A. The Solubility of Lime in Water at Different Temperatures. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (223-224). [0220 7150]. 888

Guthzeit, M. Ueber bimolekulare Dicarboxylglutaconsäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (675–680). [1320].

Guttmann, Oscar. The Early Manufacture of Sulphuric and Nitric Acid. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (5-7). [0650 0490].

Gutzeit, Ernst. Eine Methode, das spezifische Gewicht des Milchplasmas und des Milchfettes in Milch zu bestimmen. Milchztg, Leipzig, **30**, 1901, (513-515). [6500 Q 1833 B 0130].

Guye, Philippe A. Notes sur les dérivés amyliques actifs. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (544-551). [7000 1210]. 892

———— Optical activity of Certain Ethers and Esters. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (475–476) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (48–49) [Abstract]. [7300].

et Baud, A[chille]. Constantes capillaires de liquides organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1481–1484). [7150]. 894

Constantes capillaires de liquides organiques. Paris, C.-R. Acad. sei., **132,** 1901, (1553–1555). [7150].

et Perrot, L. Mesurerapide des tensions superficielles. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1043–1046). [7150]. 896

Guyot, A. v. Haller, A.

Haber, F[ritz]. Ueber die Autoxydation und ihren Zusammenhang mit der Theorie der Ionen und der galvanischen Elemente. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (441–448, 466). [7050 C 5610].

Ueber die Ferritlösungen.
Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (724-726). [0320].

Habermann, J[osef], und Ehrenfeld, R. Ueber Proteinstoffe. Einwirkung des nascirenden Chlors auf Casein. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (467–475). [4010 Q 1151].

90 Haeussermann, C[arl]. Zur Kenntniss der tertiären aromatischen Amine. (IV. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (38-40). [1630]. 900 - und Müller, Aug. Ceber einige Abkömmlinge des Phenyläthers. (IV. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1069–1071). [1230].Haffner, G. Ueber die innere Reibung von alkoholischen Salzlösungen. Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (739) 742). [7150 B 2540]. Haga, Tamemasa. r. Divers, Edward. Hahn-Machenheimer, Hermann. Geryk-Luftpumpe. Zs. physik. Unterr., Berlin, **14**, 1901, (285-287). [0910 [0910 C 0060]. 903 Haldane, John [S.]. A Rapid Method of Determining Carbonic Acid in Air. J. Hygiene, London, 1, 1901, (109-114). [6400]. 904 The Red Colour of Salted Meat. J. Hygiene, London, 1, 1901, (115-122). [8000]. 905 The Colorimetric Determination of Haemoglobin. J. Physiol., Cambridge, 26, 1901, (497-504). [8000 63001, 906 Hall, A. D., and Plymen, F. J. determination of plant food in soils by the use of dilute solvents. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (239–240). [6500].907 and Russell, E. J. On a method for determining small quantities

516). [1330 1910]. 50201. of carbonates. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (241-242). [6300]. 908 Hall, Harold. v. Kipping, Frederic Stanley. 757). [5010]. Haller, A[lbin]. Sur de nouvelles

synthèses effectuées au moyen des molécules renfermant le groupe méthylène associé à un ou deux radicaux négatifs. Action de l'épichlorhydrine et de l'épibromhydrine sur les éthers benzovlacétiques sodés. Paris, C.-R. Acad. sci., **132,** 1901, (1459–1463). [1330 1210 1530]. 909

— et Blanc, G[eorges]. Sur les éthers alcoylcyanomaloniques et les acides alcoylcyanacétiques, qui en dérivent. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (381–384). [1310]. 910

Haller, A[lbin], et Guyot, A[lfred]. Recherches sur la tautomérie de l'acide o.-benzoylbenzoïque. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (49-56). [1330].

Sur les acides dialcovlamido - ortho - benzovlbenzoïques et leurs dérivés (I). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (165-174). 912 [1330].

Sur les acides dialcovlamidobenzylbenzoïques, dérivés des acides benzoylés (II). Paris, Bal. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (200-209). [1330].

Préparation et propriétés des dialcovlamido-anthraquinones (III). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (205-313). [1330] 1530].

Préparation et propriétés des tétraméthyldiamidophényl-anthranol et oxanthranol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (315 322). [1230 1630 1240 1540].

Sur de nouveaux dérivés de l'acide diméthylamido-benzoylbenzoïque. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (746–750). [1330 1940].

916 Sur l'acide diméthylamidobenzovlbenzoïque nitré et sur quelques dérivés de cet acide. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (511 917

Synthèse d'un colorant dérivé du diphénylènephénylméthane. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1527–1531). [1230 1630 5010 918

—— Synthèse de l'hexaméthyltriamido - diphénylènephénylméthane et du colorant qui en dérive. Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (750-

et Umbgrove, H[erm.]. Sur les acides diméthyl et diéthylamidobenzoyl-benzoïques tétrachlorés et leurs dérivés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25,** 1901, (598–603). [1330].

 Sur de nouveaux dérivés des acides dialcoylamidobenzoylbenzoïques et dialcoylamido-m.-oxybenzoylbenzoïques tétrachlorés. Anthraquinones dialcoylamidées et oxyanthraquinone dialcoylamidée correspondantes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (745-749), $[1330 \ 1530 \ 5020]$. 921

Halliburton, W. D., and Mott, F. W. Chemistry of nerve-degeneration. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1901**, (xxv-xxvi). [8050].

See also Mott, F. W.

Hamberger, Paul Ein einfaches Gährungs-Saccharimeter. Pharm. Ztg. Berlin, 46, 1901, (174–175). [0910 R 0350 1820 M 3100 0060]. 923

Hamilton, Lewis P., and Smith, Edgar F. Alloys Made in the Electric Furnace. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (151-155). [0100 7200]. 924

Hammarsten, Olof. Untersuchungen über die Gallen einiger Polarthiere. I. Veber die Galle des Eisbären. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (435–466). [1350–6500 Q 7630–1210–1650 N 6011]. 925

Hamonet, l'abbé J[ules]. Sur l'électrolyse des oxyacides. Préparation de l'acide β amyloxypropionique et de la diamyline du butanediol 1 4. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (259-261). [7250 1310 1210]. 926

Sur le butane dibromé et le butane diiodé (1 4): nouvelles synthèses de l'acide adipique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (345-347). [1110]

— Un nouveau glycol biprimaire, le butanediol 1-4 ou glycol tétraméthylénique et sa diacétine. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (631-633). [1210].

Action du zinc sur le dibromure et le diiodure de tétraméthylène. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (789-791). [1110]. 929

Handmann, R. Mikroskopisch-krystallinische Bildungen von stearin- und palmitinsaurem Natron. Natur u. Offenb., Münster, 47, 1901, (441). [0500 G 240]. 930

Hanke, Erwin. r. Pechmann, Hans von.

Hanriot, M[aurice]. Sur le mécanisme des actions diastasiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (146-149). [8010].

Sur le mécanisme des actions diastasiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (212–215). [8010].

Sur le mécanisme de réactions lipolytiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (842–845). [8010].

Hansen, C. v. Henriques, V.

Hantzsch, A[rthur], und Schwab, Otto. Zur Kenntniss der Condensationsproducte aus Aldehyden und Aminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (822-839). [1430-1630-1920-1940].

und Witz, Rudolf. Ueber Anile aus Thiophenaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (841–847). [1920] 1940]. 935

Harden, Arthur. The Chemical Action of Bacillus coli communis and Similar Organisms on Carbohydrates and Allied Compounds. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (610–628) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (57) [Abstract]. [8020].

an I Rowland, Sydney. Autofermentation and Liquefaction of Pressed Yeast. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1227–1235) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (189) [Abstract]. [8020].

Harding, Everhart Percy. The Reduction, in an Alkaline Solution, of 2, 4, 5-Trimethylbenzalazine and the Preparation of Some Derivatives of the Reduction Products. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (829-842). [1630].

and Cohen, Lillian. Preparation of 2.5-Dimethylbenzaldehyde; the Establishment of its Constitution and Preparation of some of its Derivatives. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (594-601). [1330 1430].

Harker, G. A. v. Chappius, Pierre.

Harlay, V. De l'hydrate de carbone de réserve dans les tubercules de l'avoine á chapelets. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (353-361). [1800 8030].

Harries, C[arl]. Die Ueberführung von Pyrrol in Succindialdehydtetramethylacetal. Verh. Ges. D. Naff., Leipzig, 72, II, 1, 1901, (87–89). [1930].

Ueber eine Darstellungsweise zweifach ungesättigter Kohlenwasserstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (300-304). [1120 1140 1610 1640]. 942

Zur Kenntniss des Formaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (635–637). [1410–0920].

943

Hartleb, C. Bestimmung der Schwefelsäure in Trinkwässern. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (501–502). [6500 944].

Hartley, W[alter] N[oel]. Notes on the Spark Spectrum of Silicon as rendered by Silicates. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (109-112). [7300].

Dobbie, James J., and Lauder, Alexander. The Absorption Spectra of Cyanogen Compounds. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (848–863) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (125–126) [Abstract]. [7300].

and Ramage, Hugh. An Investigation of the Spectra of Flames resulting from Operations in the Openhearth and "Basic" Bessemer Processes. London, Phil. Trans. R. Soc., 196, 1901, (479-506) [Full paper]; Proc. R. Soc., 68, 1901, (93-97) [Abstract]. [7300].

Spectroskopische
Untersuchung der Flammen, welche
beim Herdfrischen und dem "basischen"
Bessemer-Process auftreten. Berlin,
Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (799-804).
[7200 0420 6500 G12 C3030]. 948

stituents of Dust and Soot from Various Sources. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (97–109). [6500]. 949

Method for the Spectrographic Analysis of Minerals. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (61–71). [6000]. 950

Hartog, Philip Joseph. v. Fowler, Gilbert John.

Hartwell, B[urt] L[aws] v. Wheeler,

Hartwich, C. Beiträge zur Kenntnis des Zimmt. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (181-201, mit 1 Taf.). [6500 M 2040 3120 5400 Q 9190]. 951

und Geiger, P. Beitrag zur Kenntnis der Ipoh-Pfeilgifte und einiger zu ihrer Herstellung verwendeter Pflanzen. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (491–506). [6500–3010–M 3120 Q 9190–9130]. 952

Harvey, Alfred William. v. Pope, William Jackson.

Harvey, T. F. Causes of Instability in Ethyl Nitrite Solutions. Chemist and Druggist, London, 58, 1901, (833-835). [1210]. 953

Haslam, H. C. Quantitative Bestimmung der Hexonbasen in Heteroalbumose und Pepton. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (54–58). [4010 6300 Q 1145 1130]. 954

Hatfield, H. S. v. Ramsay, William.

Hauberrisser, Georg. Misserfolge bei Anwendung des Ammonpersulfats [in der Photographie] und ihre Ursachen. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (96–97). [7350].

Ueber das Magnesiumblitzlicht. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (67–72). [7350].

Hauser, O. v. Vanino, L.

Hausser. v. Cathelineau.

Heathcote, Henry L. Vorläufiger Bericht über Passivierung, Passivität und Aktivierung des Eisens. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (368–373). [0320-7250 C 6230].

Hébert, A[lexandre]. Action de la poudre de zinc sur les acides gras saturés. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (633-635). [1310 1120]. 958

Action de la poudre de zinc sur les acides gras saturés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (428-435). [1310].

et Reynaud, Georges. Sur l'absorption spécifique des rayons X par les sels métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (408–409). [7300].

— See also Charabot, E.

Heckmann. Ueber gefärbten und gefälschten Honig. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (543). [6500 961]

Hector, Douglas. Note on the Vapourdensity of Mercury. Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., **33**, 1901, (382). [0380]. 962

Hedin, S. G., and Rowland, S. On the presence of proteolytic enzymes in the organs and tissues of the Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xlviii-xlix). [8010].

Ueber ein proin der Milz. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (341–349). [8010 Q 1240 7812].

gen über das Vorkommen von proteolytischen Enzymen im Thierkörper Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (531–540). [8010 Q 1240]. 965

Heen, [P.] de. v. De Heen, [P.].

Hefelmann, Rudolph. Terpenfreie ätherische Oele. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (580–581). [6500]. 966

Heflich, Aleksander. v. Michalski, Stanisław.

Heide, C. von der. v. Buchner, E.

Heidenreich, O. N. Eine schnelle und exacte Methode zur quantitativen Bestimmung von Kupfer in Kiesen durch Fällung mit Aluminium und nachfolgender Elektrolyse. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (15–17). 16200 G 12].

Heidepriem, W. v. Hofmann, K. Λ .

Heinz, Rudolf. Der Guttmann'sche Kugelthurm als Reactions- und Absorptionsthurm. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (132–134, 197). [0910]. 968

Aus der Fabrikation von Baryumoxyd und Baryumsuperoxyd. ChemZtg, Cöthen, **35**, 1901, (199–200). [0170]. 969

Heinze, Max. v. Möhlau, Richard.

Hell, Bernhard. v. Kauffmann, Hugo. Helmer, L. Leslie. v. Noyes, William

Hempel, Hans. v. Beythien, Adolf.

Hempel, Walther. Methoden zur Heizwerthbestimmung der Gase. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (713–716). [7200 C 1610].

— Ueber das Zerkleinern von Substanzen. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (843–844). [0910]. 971

Zs. angew. Chem., (865–868). [0210]. Kohlenoxysulfid. Berlin, **14**, 1901, 972

Hemsalech, G. A. Sur le spectre de bandes de l'azote dans l'étincelle oscillante. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1040-1043). [0490]. 973

Henderson, George Gerald, and Corstorphine, Robert Henry. Condensation of Benzil with Dibenzyl Ketone. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1256–1264) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (190) [Abstract]. [1140 1240 1530 1540].

Thomas. See also Beilby, George

Henderson, W[illiam] E[dward]. A Further Investigation of the Symmetrical Chloride of Paranitroorthosulphobenzoic Acid. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (1–26). [1330]. 975

Henle, K. v. Soden, H. von.

Henning. v. Dorn, Ernst.

Henning, G. F. Neuer Chlorcalcium-Apparat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (168). [0910]. 976

Henriet, H. Dosage de l'azote nitrique dans les eaux au moyen du chlorure stanneux. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (966–968). [6500]. 977

Henriques, V., und Hansen, C. Vergleichende Untersuchungen über die chemische Zusammensetzung des thierschen Fettes. Skand. Arch. Physiol., Leipzig, 11, 1901, (151–165). [6500 Q 1500].

Henry, L[ouis]. Sur l'alternance de la volatilité dans la série des diamines normales et primaires (H₂N)CH₂-(CH₂)_n-CH₂ (NH₂). Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (1-7). [7200 1610]. 979

Sur les amino-alcools. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (8–26). [1600–1610–7200–1210]. 980

Sur quelques dérivés éthyléniques. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (243–254). [1210]. 981

Sur les dérivés éthylénoéthyliques et éthyléno-acétiques. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (255–258). [1640—1240—1340]. 982

Henry, Thomas Anderson. The Constituents of the Sandarae Resins. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1144–1164) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (187) [Abstract]. [1860 1140 1350]. 983

See also Dunstan, Wyndham

Henze, M. Ueber ein Vorkommen freier Asparaginsäure im thierischen Organismus. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (348–354). [1310 Q 1610]. 984

Henzold, Ottomar. Modifiziertes Gerbersches Butyrometer. Milchztg, Leipzig, **30**, 1901, (613). [6500 Q 1833]

der Milch. Milchztg, Leipzig, **30**, 1901, (629-630). [6500] Q 1836]. 985a

See also Uhl.

Heraeus, W. G. Modificiter Goochtiegel. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (923). [0910]. 986

Herbst, E. v. Bistrzycki, Augustin.

Hérissey, H. v. Bourquelot, Em.

Herting, Otto. Kritische Betrachtung der McKenna'schen Methode der Analyse vom Wolfram- und Chromstahl. Die Bestimmung der Wolframsäure und Trennung derselben von der Kieselsäure. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (165–166). [6300-6500-0840]. 987

Beitrag zur Analyse der Handels-Cyanide. Eine exacte Methode zur Bestimmung der Cyansäure. Ein eigenthümliches Cyandoppelsalz. Cyanantidot. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (585–586). [1310 6300 Q 9115].

Herty, Ch. v. Werner, A.

Hertz, A. F. v. Jamison, R.

Herzfeld, A[lexander]. Atomgewichts-Bestimmung des Calciums. Berlin, Ber. D. chεm. Ges., **34**, 1901, (559–560). [0220 7100]. 989

Jahresbericht des Vereinslaboratoriums [des Vereins der Deutschen Zuckerindustrie]. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1097–1098). [0020]. 990

Herzfeld, J. und Korn, Otto. Chemie der seltenen Erden. Berlin, 1901, (IX + 207). 22 cm. [0100 6000 G 50].

Herzog, J. r. Manchot, W.

Heslop, O. v. Conroy, James T.

Hesse, Albert. Ueber ätherisches Jasminblüthenöl. V. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (291–296). [6500—1330—M 3120].

und Zeitschel, Otto. Ueber die quantitative Bestimmung des Anthranilsäuremethylesters in ätherischen Oelen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (296–300). [6300–1330]. 993

Heteren, W[illem] J[acob] van. Corps aromatiques nitrés, XIV. Action du cyanure de potassium en solution alcoolique sur le chlorodinitrobenzène 1. 2. 4. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (87-110). [1230]. 994

Hett, P. v. Ahrens, C.

Hewitt, J[ohn] T[heodore], and Fox, J. J. The Nitration of Benzeneazosalicylic Acid. London. J. Chem. Soc., 79, 1901, (49-53). [1330-1720]. 995

Hewitt, J[ohn] T[heodore], and Lindfield, James Henry. The Nitration of the Three Tolueneazophenols. London. J. Chem. Soc., 79, 1901, (155-159). [1720 1230].

and Phillips, Henry Ablett. The Bromination of o-Oxyazo-compounds and its bearing on their Constitution. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (160 167). [1720 1230]. 997

and Tervet, John N. Action of Bromine on the Three Tolueneazophenols. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1090–1093) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (172–173) [Abstract]. [1720–1230]. 998

und Turner, A. J. Ueber die Einwirkung von β-Naphtol auf Aldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges.. 34,1901, (202-204). [1430 1230 1910]. 999

Heycock, C. T., and Neville, F. H. On the Results of Chilling Copper-Tin Alloys. London, Proc. R. Soc., 65, 1901, (171-178, with 2 pl.). [0720 0290].

Heydweiller, Adolf. Ueber Gewichtsänderungen bei chemischer und physikalischer Umsetzung. Ann. Physik. Leipzig, (4. Folge), 5, 1901, (394–420). [7100 B 0130 C 0700 5400]. 1001

Heyl, Georg. Ueber das Vorkommen von Alkaloiden und Saponinen in Cacteen. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901. (451–473, mit Taf.). [3010 1850 1350 M 3120 5400 Q 5190 9135].

Hiby, W. v. Kehrmann, F.

Hilger, A. Zur quantitativen Bestimmung der Aepfelsäure. [Vortrag.] Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901. (49-50). [6300 M 3120]. 1003

Hill, A. C. A method of isolating maltose when mixed with glucose. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901. (45–46). [1820 8020]. 1004

Taka-diastase and reversed ferment action. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (184). [8020]. 1005

Hill, Henry B. On Dehydromucic Acid. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (439–485). [1310 1910].

Hillringhaus, F. Ueber Borsäurephenolester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (40-43). [1230 0160]. Hillyer, H. W. Phenoxozone Derivatives. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (361-372). [1230 1910].

Sec also Benson, Gideon.

Hiltner, R. S., and Thatcher, R. W. An Improved Method for the Rapid Estimation of Sugar in Beets. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (299–318). [6500].

Hinrichsen, W. v. van't Hoff, Jacob Heinrich.

Hinze, Adolf. Die Reinheitsquotientenbestimmung im Rübensaft nach Krause. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (329–332, 409–412). [6500–1820].

Hird, Jas. Morton. v. Pope, Frank Geo.

Hjelt, Edv[ard], and Aschan, Ossian. Lärobok i organisk kemi. [Text Book of Organic Chemistry]. 2ⁿ omarbetade appl. Helsingfors 1900–1901, (V+905). 23 cm. [0030].

Hoehnel, M. Die Untersuchung der gelben Vaseline. Pharm. Ztg. Berlin, 46, 1901, (28). [1110 Q 9120 9190].

Die chemischen und physikalischen Eigenschaften der natürlichen Vaseline. Pharm. Ztg. Berlin, 46, 1901, (391–393). [1110 6500 Q 9120].

Hopfner, Wilhelm. Beiträge zur Kenntnis der Combinationsprodukte des Acetondicarbonsäureesters mit Isodiazoverbindungen. [Azoverbindungen.] Diss. Tübingen (Fr. Pietzcker), 1901, (44). 23 cm. 1 M. [1740 1720 1310].

See also Bülow, Carl.

Hoerenz, Otto. Theorie und Praxis der Luftüberschussbeseitiger oder Zugregler für Dampfkesselfeuerungen u. s. w. 4. Aufl. Leipzig (J. J. Weber in Komm.), 1901, (18). 17 cm. Geb. 1 M. [7200].

Hoff, [Jakob Heinrich] van't. Ueber das Auskrystallisiren complexer Salzlösungen bei constanter Temperatur unter besonderer Berücksichtigung der natürlichen Salzvorkommnisse. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (531–537). [7150 G-13 240].

Hoff, [Jacob Heinrich] van't, Hinrichsen, W., und Weigert, F. Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der oceanischen Salzablagerungen, insbesondere des Stassfurter Salzlagers. XXII. Gips und Anhydrit. 2. Der lösliche Anhydrit (CaSO₄). Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1901, (570–578). [7150 H 28 G 18].

und Meyerhoffer, W[ilhelm]. Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der oceanischen Salzablagerungen, insbesondere des Stassfurter Salzlagers. XXI. Die Bildung von Kainit bei 25°. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1901, (420–427). [7150] H 28 G 18].

Hoffmann, P. Untersuchung der Moorerde von Bad Sülze und Göldenitz, sowie vergleichende Tabellen einiger Moorerden. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (22-33). [6500 G 87 dc].

Ueber die Bestimmung des Eisens in normalem und pathologischem Menschenharn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (73–82). [6200 Q 8340].

Ueber den Eisengehalt des Hühnereies. sowie Versuche über Anreicherung des Eisens im Ei nach Fürterung mit Hämogallol und Ferrohämol. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (450–459). [6500 0320 Q 1840 N 5815 Q 9140 9115].

Hoffmeister, W. Bemerkungen zu der Arbeit von Dr. Abbert Kleiber: Bestimmung des Gehaltes einiger Pflanzen etc. an Cellulose etc. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (115–116). [1840 M 3120 0060]. 1023

Hofmann, Albert. Farben und Farbensystem. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (155–157). [7350 C 4450 Q 3730].

Zur Sensitometrie farbenempfindlicher Platten. (Der Sensibiligraph.) Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (66-72). [7350]. 1025

Pigmentpapier zur Farbenphotographie. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (287–288). [7350]. 1026

Hofmann, K. A., und Heidepriem, W. Eine Bröggerit-Analyse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (914–915). [0770 0810 6500 0860 G 50 12: 1027

Hofmann, K. A., Korn, A., und Strauss, E. Ueber die Einwirkung von Kathodenstrahlen auf radioactive Substanzen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (407–409). [0580 C4240]. 1028

und Prandtl, W. Ueber die Zirkonerde im Euxenit von Brevig. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1064–1069). [0890 G 12 50]. 1029

und Strauss, Eduard. Ueber das radioactive Blei. (2. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (907–913). [0580 C 4240].

radioactive Blei. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (8–11). [0580 C 4240]. 1031

See also Volhard.

Hoitsema, C[opius]. v. Bemmelen, J[akob] M[aarten] van.

Holborn, L[udwig], und Day, A. Ueber den Schmelzpunkt des Goldes. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 4, 1901, (99-103). [0150 C 1310]. 1032

Holde, D[avid]. Quantitativer Nachweis von Mineralöl in Harzöl. Berlin, Mitt. techn. Versuchsanst., 19, 1901, (39–44). [6500].

Holleman, A[rnold] F[rederik]. Over de nitratie van orthochloor- en orthobroom-benzoezuur. [On the nitration of orthochloro- and orthobromo-benzoicacid.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (442-443) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (462-463) (English). [1330].

Sur la structure de l'acide o- chlorodinitro-benzoique de Kalle et Cie. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (235–236). [1330]. 1035

et Bruyn, B[althasar] R[utger] de. Études sur la formation simultanée des produits de substitution isomères du benzène. Cinquième mémoire. Nitration des acides chloroet bromobenzoïques ortho et méta. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (206–234). [1330–1130–7200].

Hollmann, Reinhard. Ueber die Dampfspannung von Mischkrystallen einiger isomorpher Salzhydrate. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (193–213). [7100 C 1920 G 510]. 1037

und Tammann, G[ustav]. Zwei Zustandsdiagramme. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **6**, 1901, (74–83, mit 1 Taf.). [7150 C 1800]. 1038

Holmes, John. v. Thorpe, T. E.

Holmes, Willis B. On the Action of the Chlorides of Orthosulphobenzoic and of Paranitroorthosulphobenzoic Acids on Urea. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (202–216). [1330 1310].

Holroyd, G. W. F. The Electrolytic Reduction of Nitrourea. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1326–1331) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (197) [Abstract]. [1210]. 1040

Holsboer, H[endrik] B[ernard]. Over oploswarmten in het algemeen, die van CdSO₄, */₃ H₂O in het byzonder. [On heats of solution in general, that of CdSO₄, */₃ H₂O in particular.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (399–401) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (467–469) (English). [7200 0230 C 1910]. 1041

Holzmann, Hermann. v. Busch, Max.

Homfray, Ida. v. Ramsay, William.

Hopkins, Arthur John. The Crystallization of Copper Sulphate. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (413– 419). [0290].

 Hopkins, Cyril G. Methods of Standardizing Acid Solutions.

 J. Amer.

 Chem. Soc., Easton, Pa.,
 23, 1901,

 (727-740).
 [6000].

Hopkins, F. Gowland, and Cole. Sydney W. On the Proteid Reaction of Adamkiewicz, with Contributions to the Chemistry of Glyoxylic Acid. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (21–33). [6150 1310].

Horton, E. v. Armstrong, H. E.

Hoskins, A. Percy. v. Smith, J. Lorrain.

Howe, James Lewis. Contributions to the Study of Ruthenium, IV. The Chlorides. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (775–788). [0650]. 1045

Huber, Hermann von. Ueber die Titration des Alkaligehaltes in Gegenwart von Hypochloriten, Chloraten und Chromaten. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (396–398). [6300]. 1046

Huber Noodt, U[lrich] H[ugo] E[verhardus]. Eenige waarnemingen over de werking van water op antimonium-chloruur. [Einige Beobachtungen über

die Wirkung des Wassers auf das Antimonchlorür.] Amsterdam, (C. Kooyker), 1901, (80, mit 1 Taf.). 24 cm. [0080], 1801,

Hübl, Arthur von. Die Entwicklung der photographischen Bromsilber-Gelatineplatte bei zweifelhaft richtiger photographischen Bromsilber-Gelatineplatte bei zweifelhaft richtiger (108–114, 128–134, 143–147, 179–183). [7350].

Huff, W. B. Spektren des Quecksilbers. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (347–348). [0380 C 3030].

Hugounenq, L. De l'action oxydante du persulfate d'ammoniaque sur quelques principes immédiats de l'organisme. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (91–93). [0660—1930].

De l'action oxydante du persulfate d'ammoniaque sur quelques principes immédiats de l'organisme. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (64-66). [1930-0660]. 1051

Sur la formation de l'urée par l'oxydation de l'albumine à l'aide du persulfate d'ammoniaque. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1240-1241). [8040 4010].

Sur la production de l'urée par oxydation de l'albumine à l'aide du persulfate d'ammoniaque. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (560–562). [4010].

Recherches sur la composition minérale du fœtus humain et de l'enfant nouveau-né. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (370-394). [6500 8040].

Huiskamp, W[illem]. De eiwitstoffen der Glandula Thymus. [Die Eiweisskörper der Thymusdrüse.] Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), 2, 1901, (111–185). [4010 8000 Q 7832 1151 1240].

— Ueber die Eiweisskörper der Thymusdrüse. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (145–196). [4010 Q 7832 1151]. 1057

Hulett, George A. Beziehungen zwischen Oberflächenspannung und Löslichkeit. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (385–406). [7150 C 0300]. 1058 Hundeshagen, F[ranz]. Krystallisierte Gläser. Stuttgart, Jahreshefte Ver. Natk., **57**, 1901, (XCIV-XCVII). [0710 G 240].

Hünnemeier, B. v. König, Jos.

Hunter, Albert E. v. Kipping, Frederic Stanley.

Hurtley, William Holdsworth. The Chlorodibromo- and Dichlorobromobenzenes. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1293–1305) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (191–192) [Abstract]. [1630].

Husnik, Jaroslav. Ueber die Farbensensibilisation in der Theorie und Praxis. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (56–57). [7350].

The Estimation of Phosphorus in Steel and Iron. Chem. News, London, 83, 1901, (122). [6200].

The Analysis: of White-metal Alloys. Chem. News, London, **84**, 1901, (167–169). [6200]. 1063

Volumetric Estimation of Manganese. Chem. News, London, **84**, 1901, (247–248). [6200].

Ikeda, K. v. Bredig, G.

Immerwahr, Cl. Beiträge zur Kenntnis der Löslichkeit von Schwermetallniederschlägen auf elektrochemischem Wege. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (477–483). [7250 C 6200]. 1065

Innes, William Ross. Note on the use of Pyridine for Molecular Weight Determinations by the Ebullioscopic Method. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (261–266). [7100]. 1066

Inui, Tamaki. Ryūkyū Awamori Syu Hakkō-Kin Chōsa Hōkoku [On the Ferments producing Awamori, a Loochooan Beverage]. Tokyo, Kwag. Kw. Z., 22, 1901, (669-688). [8020 M 3100 7700].

Ipatiew, W[ladimir Nikolajewič]. Eine neue Synthese von Methylheptenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (594–596). [1520—1320]. 1068

——— Ueber pyrogenetische Reactionen organischer Substanzen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (596–600). [1210—1410—1510]. 1069

Irvine, James C. Preparation of o-Dimethoxybenzoin and a New Method

of preparing Salicylaldehyde Methyl Ether. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (668-672) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (88) [Abstract]. [1530 1430].

Irvine, James C. See also Purdie, Thomas.

Irwin, Wilfred. A New Test for Sulphur in Benzol for Use in Gas Works. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (410–442). [6500].

Itallie, L[eopold] van. Ueber den orientalischen und den amerikanischen Styrax (von Liquidambar orientalis und Liquidambar styraciflua). Leiden, (Eduard Ydo), 1901, (92). 24 cm. [6500 M 3120 5100].

Onderzoekingen over Styrax. [Untersuchungen ueber den Styrax.] Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (193–204, 225–235, 257– 266). [6500 M 3120 5400]. 1073

— Rasamalahars. [Das Rasamalaharz.] Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., **13**, 1901, (289–296). [6500].

_____ See also Tschirch, Alexander.

Iwanoff, Leonid. Das Auftreten und Schwinden von Phosphorverbindungen in der Pflanze. Jahrb. wiss. Bot., Leipzig, **36**, 1901, (355–379). [8030 0570 M 3120].

Iwanoff, M. Versuche über die Frage, ob in den Pflanzen bei Lichtabschluss Eiweissstoffe sich bilden. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (78–94). [8030 M 3060 3120].

Jackson, C[harles] Loring, and Behr, G. E. Symmetrical Triiodbenzol. Boston, Mass., Amer. Acad. Arts Sci., Proc., 36, 1901, (333-338); Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (55-61). [11307.]

and Cohoe, W. P. Certain Derivatives of Metadibromdinitrobenzol. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (1-9). [1130 1330 1630]. 1078

and Earle, Richard B. On the Action of Sodic Sulphite on Tribromdinitrobenzol and Tribromtrinitrobenzol. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (47-55). [0500 1130 1230].

and Koch, Waldemar. On Certain Derivatives of Orthobenzoquinone. Baltimore, Md., Amer. Chem.

J., **26**, 1901, (10-46). [1530 1230 1080

Jackson, D. D. The Photometric Determination of Sulphates. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (799–806). [0660-6300].

Jackson, Henry. Molecular Weight of Glycogen. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 11, 1901, (115–116). [1840]. 1082

On the condensation of formaldehyde and the formation of β-acrose. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 11, 1901, (117). [1410 1810]. 1083

Jackson, Holmes C. v. Asher, Leon.

Jackson, P. G. v. Archbutt, L.

Jackson, W., and Rich, E. M. The Constitution of Glass. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (555-560). [6500].

Jacobi, Siegfried. Ueber die Wirkungen des Sonnenlichtes auf Färbungen mit künstlichen organischen Farbstoffen. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (64–65). [5020 7350].

Jacoby, Richard. Fixiren von Platindrucken. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (48-49). [7350]. 1086

Jacquemin, Georges. Procédé de préparation des levures basses de brasserie fermentant à haute température. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1366– 1367). [8020].

Jahn, Hans. Ueber die Nernstschen Formeln zur Berechnung der elektromotorischen Kraft von Konzentrationselementen. Eine Erwiderung an Herrn Arrhenius. Zs. physik. Chem., Leipzig, 36, 1901, (453–460). [7250 C 6240 6210].

— Ueber den Dissociationsgrad und das Dissociationsgleichgewicht stark dissociierter Elektrolyte. (2. Mitteilung.) Zs. physik. Chem., Leipzig. 37, 1901, (490–503). Berichtigung dazu. Ebenda, 38, 1901, (125–126). [7250 C 6250].

Jamieson, G. S. Caesium Bismuth Nitrate, 2 CsNO₃.Bi (NO₃)₃. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (277). [0190 0280].

Jamison, R., and Hertz, A. F. On the Film or "Skin" of warmed Milk, and of other Proteid Solutions. J. Physiol., Cambridge, 27, 1901, (26–30). [8000 4010]. Japp, Francis R., und Davidson, W. B. Ueber das Phenanthroxazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (806). [1940].

and Maitland, W. Formation of carbazoles; a preliminary note. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (176–177). [1930–1230]. 1093

and Meldrum, Andrew N. Homologues of Anhydracetonebenzil. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1024–1042) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (174–176) [Abstract]. [1140–1240–1530–1540].

and Michie, Arthur C. Reduction of $\alpha\gamma$ -Dibenzoylpropane and Dibenzoyldiphenylbutadiene. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1010–1024) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (173–174) [Abstract]. [1530–1230–1240–1330–1140].

Jaubert, George F. Sur quelques propriétés du peroxyde de sodium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (35– 36). [0500]. 1096

Sur un nouveau mode de préparation des hydrates de peroxyde de sodium et leurs propriétés. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (86-88). [0500].

Une nouvelle synthèse de l'aniline. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (841–842). [1630]. 1098

Jeancard, [Paul], et Satie, C. Sur l'essence de géranium de Cannes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (516–519). [6500].

Tension superficielle et viscosité de quelques huiles essentielles. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (519–523). [1150 6500 7150].

Sur quelques essences de thym. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (893–895). [6500].

Les essences de Néroli et de petit-grain distillées en 1901. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (934–936). [6500]. 1102

Jenks, R. L. v. Smith, R. F. Wood.

Jerdan, David S. v. Bone, William A.

Jerwitz, W. New Fat-extraction Apparatus. Chem. News, London, 83, 1901, (229). [6000]. 1103 Joakim, J. Neuer Apparat zur Darstellung von Schwefelwasserstoff, Kohlensäure, Wasserstoff etc. Chem-Ztg, Cöthen, **25**, 1901, (46). [0910]

Job, André. Sur la mesure des vitesses des dégagements gazeux. Application au voltamètre. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (7-9). [0900]

Johnson, Otis C. v. Prescott, Albert B[enjamin].

Johnson, Treat B. v. Wheeler, Henry L.

Jolles, Adolf. Zur Kenntniss des Asparagins und der Asparaginsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (386–390). [1310 M 3120]. 1106

Ueber die Oxydation der Hippursäure zu Harnstoff. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 1, 1901, (79–82). [1310].

Teber eine neue volumetrische Methode zur quantitativen Bestimmung der Purinbasen im Harn. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 2, 1901, (340–342). [6300 Q 8314 (2)].

Beiträge zur Kenntniss der Asparaginsäure und des Asparagins. Arch. ges. Physiol., Bonn, **84**, 1901, (446–450). [1310 Q 1640 M 3120].

Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (361–392). [4010 Q 1100 1134 1156 5475].

Jollyman, Walter Henry. v. Pakes, Walter Charles Cross.

Johnson and Sons. The Assay of Gold-Sodium Chloride. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (210). [6200].

Jones, E. W. T. Arsenic in Beer. Chem. News, London, **83**, 1901, (25-26). [6100 6200]. 1112

Jones, Harry C., and Caldwell, B. Palmer. Contributions to the Study of Aqueous Solutions of Double Salts. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (349–390). [7250].

and Douglas, James M. The Dissociation of Certain Acids, Bases, and Salts at Different Temperatures. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (428–453). [7250]. 1114

Jones, H[umphrey] O'wen]. Some substituted ammonium compounds of the type NR'R'''₂X. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1901, (111-114), [1630].

Note on the displacement of benzyl by methyl in substituted nitrogen compounds. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (205). [1630]. 1116

See also Fenton, Henry J. Horstman.

Jong, A[nne] W[illem] K[arel] de. L'action de l'acide chlorhydrique sur l'acide pyruvique (1^{cr} mémoire). Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (81-101). [1310].

Jordis, Eduard. Die Elektrolyse wässriger Metallsalzlösungen. Mit besonderer Berücksichtigung der in der Galvanotechnik üblichen Arbeitsweisen. Halle a. S. (W. Knapp^{\(\)}, 1901, (VI +137, mit 2 Taf.). 24 cm. 4 M. [7250 1118

Ueber eine Laboratoriums-Kreispumpe. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (464–466). [0910 B 2820]. 1119

Für Analysenwaagen. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (516). [0910].

Jouniaux. Sur la réduction du chlorure d'argent par l'hydrogène et réaction inverse. Equilibres véritables. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1270–1272). [0110 0360].

Sur l'action des radiations solaires sur le chlorure d'argent en présence d'hydrogène.
Acad. sci., 132, 1901, (1558-1560). [7350].

Jouve, Ad[olphe]. Sur les siliciures de fer. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (290–293). [0710]. 1123

dans l'acide sulfurique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (489-491). [6100 0700].

- Sur un échantillon de chaux cristallisée. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1117–1118). [0220].

Sur un échantillon de chaux cristalliseé. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (710-711). [0220].

Jowett, Hooper Albert Dickinson. The Constitution of Pilocarpine. Part II. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (580-602) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (56-57) [Abstract]. [3010].

The Constitution of Pilocarpine. Part III. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1331–1346) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (198–199) [Abstract]. [3010 1310]. 1128

A New Synthesis of a-Ethyltricarballylic Acid. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1346–1351) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901. (199–200) [Abstract]. [1310]. 1129

Judin, A. v. Samojloff, Aleksander Filipovic.

Jüttner, Ferencz. Ueber die chemischen Vorgänge in dem System: Aether—Wasser—Chlorwasserstoff. Zs. physik. Chem., Leipzig, 38, 1901, (56-75). [7050 7150 1210].

Ueber die Berechnung der Verdünnungswärmen nach der Kirchhoffschen Formel. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (76-118). [7200 C 2480].

Jung. Ueber Fleischextract. Chem-Ztg, Cöthen, **25**, 1901, (2–3). [6500 0 1855].

Jungclaussen, C. A. Phenolphtalein als Indikator bei der Sättigungsanalyse. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (474). [1910 6000].

Phenolphthalein als Indikator bei den Sättigungsanalysen des D. A. IV [Deutsches Arzneibuch, IV. Ausgabe.] Arch. Pharm., Berlin, 1901, (353–358). [6000 1910]. 1134

Jungfleisch, E[mile], et Léger, E[ugène]. Sur l'hydrocinchonine. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (410-412). [3010].

cinchonine. Paris, Bul. soc. chinu. (sér. 3), **25**, 1901, (877–880). [3010].

cinchonine. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (313–317). [3010].

chonine. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (828–830). [3010].

Jungfleisch, E[mile], et Léger, E[ugène]. Sur la cinchonine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (880–884). [3010].

ehonine. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (401–406). [3010].

Jurisch, K. W. Noch einmal Prüfung des Weldon-Schlammes. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (3). [6500].

Just, Gerhardt. Löslichkeit von Gasen in organischen Lösungsmitteln. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, (342–367). [7150–5500].

Kaehler, Max, und Martini. Ueber einige neue Laboratoriums-Apparate. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (804–805). [0910].

Kahlbaum, Georg W. A. Horizontal-Schliff mit Quecksilberverschluss. Zs. Instrumentenk., Berlin, 21, 1901, (265–266). [0910 C 0060].

Ueber Metalldestillation und über destillierte Metalle. [Specif. Wärme und Dichte.] Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1901, (32–37). [7200 7100 C 1620 B 0140].

Kamerlingh Onnes, H[eike], en Boudin, M[aurice]. Over het meten van zeer lage temperaturen. III. De spannings coefficient van zuivere waterstof tusschen 0° en 100°. [On the measurement of low temperatures. III. Coefficient of pressure variation of pure hydrogen between 0° and 100°.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (224–241, with 1 pl.) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (299–316, with 1 pl.) (English); Leiden, Comm. Physic. Lab. No. 60, [1901?], (1–30, with 1 pl.) (English). [0360 C 1220].

Kaniss, A. W. Vereinigung der Milchfettbestimmung mit der Untersuchung auf Wasserzusatz. Milchztg, Leipzig, 30, 1901, (565-566). [6500 Q 1833 1836].

Kappeller, G., v. Weinland, R. F.

Kassner, Georg. Ein neuer Fall von Krystallchloroform, Leprarin-Chloroform. Arch. Pharm., Berlin, 239, (44– 48). [1110 6500 M 3120 7600]. 1148

Ueber Roborin. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (585–590). [6500 Q 1855 9190] 1149

Kassner, Georg, und Keller, H. Ueber mangansaures und manganigsaures Baryum. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (473–490). [0170 0470]. 1150

Kastle, J. H., and Clarke, Mary E. On the Decomposition of Hydrogen Peroxide by Various Substances at High Temperatures. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (518–526). [0360].

and Loevenhart, A.S. On the Nature of Certain of the Oxidizing Ferments. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (539–566). [8020]. 1152

and Shedd, O. M. Phenolphthalin as a Reagent for the Oxidizing Ferments. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (526–535). [8020]. 1153

Katsuyama, K. v. Saito, S.

Katz, Otto. Die Haltbarkeit getonter Bromsilberbilder. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (34–36). [7350]. 1154

 Kauffmann, Hugo.
 Untersuchungen des Benzols.
 (2.

 Mittheilung.)
 Berlin, Ber. D. chem.

 Ges., 34, 1901, (682–696).
 [1130 1630 7000 7300 C 4040].

Die Errungenschaften der Chemie im neunzehnten Jahrhundert. Vortrag [in: An der Wende des Jahrhunderts, Esslingen, 1901], (125–149). [0010].

das Verhalten des Stickstoffs gegen Teslaströme. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (476–478). [0490 C 6840 6610].

Kaufler, Felix. Ueber eine Schmelzpunktsregelmässigkeit bei den aliphatischen Diaminen. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (133). [1610 7200 C 1810].

Kaufmann, A. Ueber den kathodischen Angriff des Eisens in Ammonnitratlösung und über ein neues Eisenoxyduloxyd. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (733–741). [7250 0320]. 1159

Kaufmann, H. Erzeugung von Schwefelsäure-Monohydrat mittels Kühlmaschine. Zs. Kälte-Ind., München, 8, 1901, (2-11, mit 1 Taf.). [0660].

Kautmann, W. H. Paraffinerzeugung. Zs. Kälte-Ind., München, **8,** 1901, (145–151). [1110]. Kehrer, E[duard] A[lex]. Zur Kenntniss der Phenacyllävulin-, Phenheptandion-(4.7)-]säure- (1) und über eine neue Carbonsaure (13H₁₃O₂N der Pyrrolgruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1263–1268). [1330–1930].

Kehrmann, F., und Eichler, J. Ueber Nitro- und Amino-Flavinduline. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1210–1217). [5020 1930].

— und Guggenheim, B. Zur Kenntniss der Fluorindine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1217–1224). [5020 1930].

und Misslin, E. Ueber die Constitution des Isorosindulins No. 8 und einige Derivate des Trinitro- α -naphtols, OH: NO₂: NO₂: NO₂ = 1: 2:4:8. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1224–1233). [1930 1540 5020 1167]

— und Müller, H. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1095–1101). [5020 1930 1630]. 1168

 Keidel.
 Zur Alkalitätsfrage [beim

 Zucker].
 D. Zuckerind., Berlin, 26,

 1901, (1244–1245).
 [6500 1820

 Q 1885].
 1169

und Rose. Beitrag zur Alkalitätsfrage [beim Zucker]. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (734–736). [6500 1820 Q 1885]. 1170

Zur Alkalitätsfrage [beim Zucker]. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (917–918). [6500—1820—Q—1885]. ——1171

Keller, Albert. Ueber den Einfluss der Wattdichte bei elektro-metallurgischen Fabrikationsverfahren. [Vortrag.] Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 5, 1901, (31–33, 43–44, 56–58). [7250 C 6200].

Keller, H. v. Kassner, Georg.

 Kempf,
 Theodor.
 Darstellung von Chinon und Hydrochinon.
 Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (164).
 [1530]
 1130

 1230].
 1173

Kern, F. The Quantitative Separation and Determination of Uranium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (685–726). [0810 6200]. 1174

Ketel, B[ernardus] A[drianus] van. Overzicht en kritiek der bestaande methoden, benevens de beschryving eener nieuwe methode ter bepaling van het totale alkaloid-gehalte in kinabast. [Ueberblick und Kritik der existirenden Methoden, nebst der Beschreibung einer neuen Methode zur Bestimmung des Gesammtalkaloidgehalts der Chinarinde]. Hoorn, (A. Houdijk), 1901, (78). 21 cm. [6500 M 3120].

Bestimmung des Alkaloidgehaltes in Chinarinden. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (313–315). [6500 M 3120 Q 9130].

Keutmann, L. Weisses Lanolin-Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (155–156). [6500 Q 9190]. 1177

Kiełbasiński, Wł. O analizie żelazocyanku potasu. [Sur Fanalyse du ferrocyanure de potassium]. Chem. pols., Warszawa, I, 1901, (73–74). [6300]. 1178

Kimura, Hikouemon. Quinine no Teishoku-Hannō [Colour Reactions of Quinine]. Tokyo, Nih. Yak. Kw. Z., 232, 1901, (527–535). [3010 6150].

Kingman, William A. v. Norris, James F.

Kipping, Frederic Stanley. Isomeric Hydrindamine Camphor-π-sulphonates. Racemisation of α-Bromocamphor. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (370-377) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (32-33) [Abstract]. [1640 7300].

and Clarke, G. α-Amido-β-methylhydrindene. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (181–182). [1540 1640].

and Hall, Harold. Isomeric Hydrindamine Mandelates and Phenylchloroacethydrindamides. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (442–449) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (36–37) [Abstract]. [1640–1330–7300].

Kipping, Frederic Stanley, and Hall, Harold. Isomeric Salts containing Quinquevalent Nitrogen. Part VII. Benzylhydrindamine Bromocamphorsuphonates. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (430–441) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (37) [Abstract]. [1640].

Pheno-α-ketoheptamethylene and its Derivatives. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (602–610) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (68) [Abstract]. [1540 1330 1640].

Organic Derivatives of Silicon. Triphenylsilicol and Alkyloxysilicon Chlorides. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (449–459) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (32) [Abstract]. [2000].

Kirkby, P. J. v. Townsend, John S.

Kirkby, William. An Apparatus for the Application of Gutzeit's Arsenic Test. Pharm. J., London, (Ser. iv), 12, 1901, (80). [6100].

Kisskalt, Carl. Eine Modifikation der Gram'schen Färbung. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 1, **30**, 1901, (281– 284). [5020] R 0300] M 7700] L 03001.

Kissling, Richard. Zur Prüfung des Tafelleims. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (264–265). [6500]. 1189

Klapproth, W. v. Ost, Hermann.

Klason, Peter. Ueber ein neues Oxyd des Molybdäns: Molybdänsemipentoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (148–153). [0480].

Veber ein neues Oxydvon Molybdän, Molybdänsemipentoxyd. Stockholm, Vet.-Ak. Öfvers., **58**, 1901, (5–12). [0480].

Beiträge zur Kenntniss der Molybdänsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (153–158). [0180]. 1192

Molybdänsäure. Stockholm, Vet.-Ak. Öfvers., **58**, 1901, (13–20). [0480]. 1193

Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (158–160). [0480].

— Ueber Molybdänblau. Stockholm, Vet.-Ak. Öfvers., **58**, 1901, (21–24). [0480]. 1195 Klaveness, J. v. Tschirch, Alexander.

Klaveren, Karel Hendrik Lodewyk van. Over de door V. Arnold, onder den naam van neutrale Haematine, beschreven kleurstof. [Ueber den von V. Arnold, unter dem Namen von neutralem Haematin, beschriebenen Farbstoff]. Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), 3, 1901, (91–122); auch etwas ausführlicher: Utrecht, (C. H. E. Breijer), 1901, (36 mit Taf.). 23 cm. [8000 Q 1156].

Klein, Arthur. Ueber die Aenderung der freien Energie bei der Bildung einiger schwerlöslicher Metallsalze. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (361– 371). [7200 C 2440 6250]. 1197

Klein, Ed. Działanie kwasu szczawiowego na gips. [L'action de l'acide oxalique sur le gypse]. Chem. pols., Warszawa, I, 1901, (258–260). [7059]

Klein, Otto H., and Peckham, S. F. Additional Notes on Cement Testing. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (539–544). [6500].

Kling, André. Oxydation du propylglycol par les ferments oxydants. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (905–910). [8020].

Klobbie, E[duard] A[ugust]. v. Bemmelen, J[akob] M[aarten].

Knecht, Wilhelm. Auswahl von Kohlehydraten durch verschiedene Hefen bei der alkoholischen Gärung. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. II, **7**, 1901, (161–167, 215–228). [8020 R 1820 M 3100 7700].

Knez-Milojkovič, Dobr. v. Zega, A.

Knorr, Eduard. v. Koenigs, Wilhelm.

Franz von Kobell's Tafeln zur Bestimmung der Mineralien mittelst einfacher chemischer Versuche auf trockenem und nassem Weg. 14. Aufl. von K. Oebbeke, München, 1901, (XXIV + 122). 20 cm. [6000 G 32]. 1202

Kobert, R[udolf]. Formalinschwefelsäure als Reagens auf Alkaloide. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (474). [1410 3010 Q 9130].

Koch, B. Untersuchungen über den Einfluss der Menge des aufgenommenen Wassers auf die Milchsekretion des Rindes. J. Landw., Berlin, 49, 1901, (61—88). [8040 Q 0875 1830 N 6011]. 1204 **Koch,** Waldemar. v. Jackson, C[harles] Loring.

Kochan, Hans, r. Bose, Emil.

Kochs, E., und Seyfert, F.
Beurtheilung von Email
Schmelzbarkeit der Silicate.
Chem., Berlin, 14, 1901, (719-728).
[0710 7200 (1810].

Kock, A[rnold] C[ornelis] de. Corps aromatiques nitrés, XV. Sur la substitution du groupe nitro par oxyméthyle dans le dinitrochlorobenzène 1. 3. 5. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (111–114). [1230–1130].

Koech, Paul. Ueber die Umwandlung der Isodialursäure in Dialursäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (246–259). [1930].

Koehler, Albert. Erbsen, Bohnen, Wicken und deren Müllereiprodukte. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (401-434, mit 2 Taf.). [6500 Q 1875 1208

Kohler, L. Ueber den elektrischen Schmelzofen. Hamburg, Verh. natw. Ver., (3. Folge), **8**, (1900), 1901, (XXVII–XXVIII). [7200 0910].

Koelichen, K. Periodische Erscheinungen bei der Elektrolyse. [Vortrag]. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (629–635). [7250 C 6200]. 1210

König, J[os.]. Bestimmung des organischen Kohlenstoffs im Wasser. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (193–201). [6500 Q 1881]. 1211

m Gemischen von organischen Stoffen und Natriumbikarbonat. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (448– 449). [6300].

und Hünnemeier, B. Ueber den niedrigsten für das Leben der Fische nothwendigen Sauerstoffgehalt des Wassers. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (385–391). [6500 N 5411 Q 6020]. 1213

Bremer, W. Beiträge zur Zersetzung der Futter- und Nahrungsmittel durch Kleinwesen. I. Die fettverzehrenden Kleinwesen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (721–744, 769–780). [6500 R 2580 1600 Q 1540 1800 M 7700].

Hans. See also Skraup, Zdenko

Koenigs, Wilhelm, und Knorr, Eduard. Ueber einige Derivate des Traubenzuckers und der Galactose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (957–981). [1810–1850] Q 1422—1440—(750].

Körber, Heinrich. v. Wislicenus, Wilhelm.

Kohlhammer, E. v. Pinner, Adolf.

Kohlrausch, F[riedrich], und Dolezalek, F. Die Löslichkeit des Bromsilbers und Jodsilbers im Wasser. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1901, (1018–1023). [7150 7250 0110 C 6200]. 1216

Kohlschütter, Volkmar. Ueber das Vorkommen von Stickstoff und Helium in Uranmineralieu. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (158–189). [0490 0370 0810 G·12]. 1217

Diacetonamins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (792–794). [1610–1510]. 1218

Kolb, A. Ueber die Reduction der

Kohn, M. Ueber das Oxim des

Kolb, A. Ueber die Reduction der Quecksilbersalze durch Wasserstoffsuperoxyd. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (21). [0930 0380 0360]. 1219

Kollock, Lily Gavit, and Smith. Edgar F. The Electrolytic Method Applied to Uranium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (607–609). [0810 (6200].

The Electrolytic Determination of Molybdenum. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (669–671). [0480–6200]. 1221

Komppa, Gust. Ueber die Undekamethylendicarbonsäure und die Elektrosynthese der Dekamethylendicarbonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (895–902). [1310 7250]. 1222

Kondakow, J. Ueber das anormale Verhalten der Poly-Haloïdverbindungen zu alkoholischer Kalilauge. (1II. Abhandlung. Schluss.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (113-140). [1100 1110].

und Bachtschiew, N. Ueber das ätherische Oel der Buccoblätter und über den Bau der Bestandtheile desselben. (II. Abhandlung.)
J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (49–76). [6500 1230 1140 1240 1540 M 3120].

Kondakow, J., und Lutschinin, E. Zur Fenchen- und Camphen-Frage. Chem-Ztg, Cöthen, **25**, 1901, (131–133). [1140].

Koppe's Anfangsgründe der Physik mit Einschluss der Chemie und mathematischen Geographie. 25. Aufl. 21. Aufl. der Ausgabe A., bearb. v. A. Husmann. Essen (G. D. Baedeker), 1901, (VIII + 587, mit 1 Kart.). 24 cm. Geb. 6 M. [0030 B 0030 C 0030 E 0030 J 0030].

Koppel, J. Die Chemie des Thoriums. Sonderausgabe aus der Sammlung chemisch und chemisch-technischer Vorträge. Bd. 6. Stuttgart (F. Enke), 1901, (VI + 112). 25 cm. 3,60 M. [0770].

Korn, A. v. Hofmann, K. A.

Korn, Otto. v. Herzfeld, J.

Kornella, Andrzej. Analiza mechaniczna ziemi w laboratoryum Krajowego Biura Melioracyjnego we Lwowie. [Sur l'analyse mécanique du sol au Laboratorie du Bureau des Travaux Agronomiques de la Galicie]. Czasop. techn., Lwów, 1901, (45–46, 50–51, 64–65). [6500].

Kossel, A[lbrecht]. Antwort auf die vorhergehende "Bemerkung" des Herrn Bang. [Bang, Ivar: Eine Bemerkung zu der Abhandlung Kossel's und Kutscher's über die Eiweisskörper.] Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (81). [4010 Q 1100 1151]. 1229

Zur Abwehr [betr. Bang, Ivar. Studien über die Guanylsäure]. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (428–431). [4010 Q 1151].

Kostanecki, [Stanislaus v.]. Synthèse de la lutéoline. Mülhausen, Bull. Soc. ind., **1901**, (35–41). [5020 1530]. 1232

und Różycki, A. Ueber eine Bildungsweise von Chromonderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (102–109). [1540–1530]. 1233

das 1, 3, 3'-Trioxyflavon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (109–112). [1530 5020 1910].

Krafft, E. von. v. Pechmann, Hans

Krafft, F[riedrich], und Neumann, R. Ueber Verdrängungen in der Phosphor-Arsen-Antimon-Gruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (565–569). [2000 0570 0140 0680].

Kramers, J. Soll der Wassergasbetrieb continuirlich oder discontinuirlich sein? Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (667–672). [7000 0210].

Kramsztyk, Stanisław. Wstep do nauk przyrodniczych, W: Michalski, St. i Heflich, Al., Poradnik dla samouków. Cz. I wyd. 2-gie. [Introduction aux sciences naturelles. Dans: Michalski, St. et Heflich, Al., Guide pour les autodidactes] 2^{de} éd., I^{re} partie, Warszawa, 1901, (28–47). [0050 0030].

Krause, Karl. Die Reinheitsquotientbestimmung im Rübensaft nach Krause. (Antwort auf die Kritik seiner Methode von Adolf Hinze.) D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (456–457). [6500 1820].

Krazler, S. v. Kehrmann, F.

Krebs, G. Die Bestimmung der Verbrennungsdauer von Blitzlichtpulver mit Hilfe des freien Falles. (Mittheilungen aus dem Laboratorium der Photochem. Fabrik "Helios," Dr. G. Krebs, Offenbach a. M.) Jahrb. Phot., Halle, 15, 1901, (139–144). [7350].

Kremers, Edward. The Analysis of Oils containing Carvone. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (16–23). [6500 6300]. 1241

Kröber, E. Untersuchungen, über die Pentosanbestimmungen mittelst der Salzsäure - Phloroglucinmethode nebst einigen Anwendungen. (Fortsetzung.) Theil 2. J. Landw., Berlin, **49**, 1901, (7–20). [6300—1840—M 3120]. 1242

Kroeker, Konrad. Zur calorimetrischen Heizwerthbestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (111-114). [7200 C1600].

Zur calorimetrischen Heizwerthbestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (444). [7200 C 1610]. 1241 Kromer, N[ikolaj]. Ueber die Bildung von α-Methyl-β-Oxybuttersäure CH³ CH (OH) CH (CH³) COOH bei der Einwirkung von Barythydrat auf Jalapin. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (373–384). [1310–1850 M 3120]. 1245

Ueber die Essigsäureester
 des Jalapins und der Jalapinsäure.
 Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (384–388). [1850 1350 M3120]. 1246

—— Notiz zur Kenntnis der Purginsäure. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (389–392). [1310 1850 M 3120]. 1247

Ueber das Vorkommen von Saccharose in den Früchten von Paris quadrifolia L. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (393–395). [1820 M 3120 6000].

Krüger, Friedrich. Ueber die Fällbarkeit einiger Eiweisskörper durch Chloroform. Zs. Biol., München, **41**, 1901, (341–359). [4010 Q 1150 9195].

Zur Kenntais der quantitativen Pepsinwirkung, Zs. Biol., München, 41, 1901, (378–392). [8010 Q 7330 1200].

Krüger, Martin, und Schmid, Julius. Die Bestimmung des Amidosäurenstickstoffes im Harne. Hoppe-Seylers Zsphysiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (556–563). [6500 Q 8306]. 1251

Krusch, P[aul]. Die Tellurerze West-Australiens. Zs. prakt. Geol., Berlin, **9**, 1901, (211–217). [0760 G 18 *ih* 83 *ih* J 27 *ih* H 28 *ih*].

Krutwig, [J.] Ueber den Einfluss der Zusammensetzung des Wassers beim Einweichen der Gerste. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 1, 1901, (98-99). [8020 M 3120].

Kubierschky, K. Ueber Explosion von Mischungen brennbarer Dämpfe bez. Nebel mit Luft. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (129–132). [7200].

Kuchinka, Eduard. Neuere Apparate zur Herstellung von Farbenphotographien nach dem Dreifarbenprocesse. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (257–273). [7350 C 3850]. 1255

Kügelgen, Fr. v. Studien über die reduzierende Kraft des Calciumcarbides. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (541–550, 557–568, 573–580). [0930–7050].

Kühling, O[tto]. Ueber das Verhalten der arsenigen Säure gegen Permanganat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (404–406). [6200–6300]. 1257

Kuenen, J. P. Gemische von Salzsäure und Methyläther. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (485–489). [7150 C 1920]. 1258

Küster, F. W. Ueber die gleichzeitige Abscheidung von Eisen und Nickel aus den gemischten Lösungen der Sulfate. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (688–692). [7250 C 6220]. 1259

Küster, William. Ueber die Constitution der Hämatinsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (174–218). [4010 1350 1320 1930 Q 1156].

Kufferath, A. Ueber den Gebrauch einiger Indicatoren bei künstlicher Beleuchtung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (916–918). [6000]. 1261

Kuhara, M., and Fukui, M. Action of Aromatic Amines upon Phthalyl Chloride at Different Temperatures. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (454–463). [1330 1600]. 1262

Kuhn, C. Ein Beitrag zur Geschichte der Acetylen-Industrie nebst Anhang der Königlichen Allerhöchsten Verordnung, die Herstellung, Aufbewahrung und Verwendung von Acetylengas und die Lagerung von Karbid betreffend, vom 26. Juni 1901. München und Berlin (R. Oldenbourg), 1901, (38). 22 cm. 0,80M. [1120 0910 2000]. 1263

Kulin, Jul. v. Erlenmeyer, Emil.

Kullgren, Carl. Ueber die Einwirkung von Nichtelektrolyten bei Verseifung von Aethylacetat. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (613–622). [7050–1310].

Kunckell, Franz. Darstellung von Oxyamido-und Oxyamidochlor-Ketonen. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (124–129). [1530].

Neue Darstellungsweise substituirter Imidazale. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (637–642). [1930 1630].

Kunz, Rudolf. Ueber Vorkommen und Bestimmung der Milchsäure im Weine. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (673–683). [1310–6500 Q 1884–M3100]. Kunz-Krause, H[ermann]. Ueber das Vorkommen und den Nachweis von freiem Cyan im Leuchtgas. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (651-655). [0210C 6500].

verwendbares Laboratoriumsstativ für Schmelz- und Siedepunkt-Bestimmungen und ähnliche analytische Arbeiten. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (149–151). [0910].

Kurajeff, D. Ueber das Protamin aus den Spermatozoen des Accipenser stellatus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (197–200). [4010 Q 1648 X 5411 5415]. 1270

Kurz. Ueber Goldbäder für Celloïdinpapier. Von der Dr. Kurz'schen Fabrik photographischer Papiere. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (98–100). [7350].

Kutscha, Richard. Neueste Tabellen zur Malzuntersuchung nach dem 3. internationalen Kongressverfahren. Leipzig (J. M. Gebhardt), 1901, (IV + 73). 26 cm. Geb. 3 M. [6500 1820 Q 1885].

Kutscher, Fr[iedrich]. Ueber das Antipepton. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (504 – 506). [4010 8040 Q 1145].

Chemische Untersuchungen über die Selbstgährung der Hefe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (59–78). [4020 8010 R 1820 1150 Q 1240 M 3100 7700].

des Arginins. 2. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (413–418). [1310–4000 Q 1170].

Leber das Hefetrypsin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (419–424). [3010 Q 1240 R 1900 1820 M 7700 3100].

Die Ueberführung des rechtsdrehenden Arginins in die optisch inactive Modification. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (476-478). [4000 Q 1170]. 1277

— See also Bénech, Elophe.

Laar, J[ohannes] J[acobus] van. Sur la loi de diluation chez les électrolytes fortement dissociées. Haarlem, Arch. Mus. Teyler (Sér. 2), 7, 1901, (59-95). [7250]. Laband, L. Zur Verbreitung des Zinkes im Pflanzenreiche. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (489–492). [0880 M 3120 4150]. 1279

Lachman, Arthur. The Action of Zine Ethyl upon Nitro and Nitroso Compounds. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (897–902). [2000]. 1280

Ladenburg, A[lbert]. Ueber die Hydrirungsmethode durch Natrium und Alkohol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (200–201). [5500]. 1281

Eine neue Methode zur Molekulargewichtsbestimmung des Ozons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (631–635). [0550 O 7100]. 1282

und Quasig, R. Quantitative Bestimmung des Ozons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1184–1188). [6200 0550].

Ladenburg, R. Bestimmung der Dielektrizitätskonstanten einiger Körper der Pyridin- und Piperidinreihe nach Drudes Methode. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (815–817). [7250 C 5250 6610]. 1284

Lagerheim, G[ustaf]. Um användning af jodmjölksyra vid mikroskopisk undersökning af droger samt närings-och njutningsmedel. [Uber die Anwendung von Jod-Milchsäure zum Nachweis von Stärke in Droge und Nahrungsmitteln]. Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **5**, 1901, (65–69). [6150 Q 1426].

dersökningen af marmelad. [Mikroscopische untersuchung von Marmeladen; mit Referat in deutscher Spr.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **5**, 1901, (193–197 with pl.). [6150 Q 1800]. 1286

Landauer, J. Blowpipe Analysis. English Edition by James Taylor. London, (Macmillan), 1901, (xiv+173). 17 cm. 4s. 6d. [6000]. 1287

Lander, G. Druce. Alkylation of Acylarylamines. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (690–700) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (59–60) [Abstract]. [1630—1660]. 1288

Preparation of Aliphatic Imino-ethers from Amides. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (701-704) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (61) [Abstract]. [1660 1310 1610].

Action of dry silver oxide and ethyl iodide on benzoylacetic ester,

deoxybenzoin and benzyl cyanide. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (59). [1330 1530].

Landriset, E. v. Rossel, A.

Lane, N. J. Proportions of Liquid Fatty Acids in some Fats and Oils, and their Iodine Values. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (1083). [6500].

Lang, S. Ueber die Stickstoffausscheidung nach Leberexstirpation. Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (320–340). [8040 Q 7022 7641].

Langbein, H. Zur Heizwerthbestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (271–273). [7200].

Lange, O. v. Eibner, A.

Lapworth, Arthur. The Form of Change in Organic Compounds, and the Function of the α-Meta-orientating Groups. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1265–1284). [1130–1320–1910 7050].

Note on isomeric change and meta-substitution in benzenoid amines. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (2-4). [7050 1630]. 1295

Change and interaction in organic compounds. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (93–95). [7050].

— The mechanism of the Claisen reaction. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (95–96). [1320]. 1297

and Chapman, Edwin M. αα - Hydroxycamphorcarboxylic Acid. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (377–386) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (28) [Abstract]. [1340 1540].

and Lenton, Walter Henry.
The Constitution of Camphanic Acid
and of Bromocamphoric Anhydride.
London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (12841293) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (37-38) [Abstract]. [1340].

Larsson, A. G. Enkel metod att framställa normalsaltsyra. [A simple method of preparing Normal Hydrochloric Acid.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 13, 1901, (94–95). [6000]. 1300

Larter, A. T. Displacement of alkyls from phenols by nitration. I. Thymol. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (183–184). [1230].

Lauder, Alexander. r. Dobbie, James J., and Hartley, Walter Noel.

Lauth, Charles. Notice sur la vie et les travaux d'Aug. Scheurer-Kestner. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 1901, (43–79). [0010 0030]. 1302

Lawrence, W. T., and Perkin, W. H., jun. Formation of aromatic compounds from ethyl glutaconate and its derivatives. The reduction of trimesic acid and the conversion of tetrahydrotrinesic acid into tetrahydroisophthalic acid. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (47–48). [1310–1330–1340].

Lawrow, D. Ueber die Spaltungsproducte des Oxyhämoglobins des Pferdes. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (101–102). [4010 Q 1156 N 6011].

Ueber die Ausscheidung des Antipyrins aus dem thierischen Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (111–120). [1310 Q 9180 8317]. 1305

Lax, W. Ueber Abkömmlinge des Phenylhydrazoncyanessigsäureäthylesters. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (1-29). [1630 1310 5020 1330].

Leach, Albert E. Systematic Inspection of Milk for Preservatives. London, Anal., 26, 1901, (289–291). [6500] 1307

Leather, J. Walter. The Composition of Indian Cows' and Buffaloes' Milk. London, Apal., 26, 1901, (40-42). [6500].

Lebeau, P[aul]. Sur les constituants des ferrosiliciums industriels. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (681–683). [0320 0710]. 1309

Sur les siliciures de fer. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (534–538). [0710 0320]. 1310

Sur un nouveau siliciure de cobalt. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (556–558). [0260 0710]. 1311

Sur un nouveau siliciure de cobalt. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (538–540). [0710 0260].

——— See also Moissan, H.

Le Blanc, M[ax]. Ueber Diaphragmen. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (653–656). [C910 C 6200].

Le Comte, Octave. Du dosage pondéral du beurre dans le lait au moyen du sulfate de soude anhydre. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (58–60). [6500].

Lee, Theodore H. Note on Tecomin, a Colouring Matter derived from the Heart-wood of Bignonia Tecoma. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (284–285) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (4) [Abstract]. [5020]. 1315

Leent, F. H. van. Ueber die Abscheidung und Bestimmung von kleinen Mengen Kalium in Salzgemischen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (569–573). [6200].

Lees, Charles H. On the Viscosities of Mixtures of Liquids and of Solutions. Phil. Mag., London, (Ser. vi), 1, 1901, (128-147). [7150].

Lees, F. H., and Perkin, W. H., jun. The Action of Aluminium Chloride on Camphoric Anhydride. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (332–361). [1340].

B., and Schryver, S. B.

Lefebvre, Pierre. Alcools et carbure de calcium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1221-1223). [1200]. 1319

Lefèvre, Léon. v. Grimaux, E.

Leftmann, Henry, and Beam, William. Select Methods in Food Analysis. Philadelphia, (Blakiston), 1901, (VI+383 with 4 pl.). 21 cm. [6500]. 1320

Léger, E. v. Jungfleisch, E.

Legrand, Emmanuel. Conductibilité électrique de certains sels et du sodium dissous dans l'ammoniaque liquéfiée. Eclair. électr., Paris, **26**, 1901, (88-98, avec pl.). [7250].

Lehfeldt, R. A. Ueber Herrn Jahn's Messungen der elektromotorischen Kraft von Konzentrationsketten. Zs. physik Chem., Leipzig, **37**, 1901, (308–314). [7250 C 6240 6210].

Lehmann, Fritz. Ueber die Condensation von Benzaldehydcyanhydrin mit Urethan. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (366–377). [1330 1630 0210 1930].

Lehmann, Hans. Photographie der ultraroten Spectren der Alkalimetalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **5**, 1901, (633–658, mit 1 Taf.). [7300 7350 C 3030]. Lehmann, K[arl] B[eruhard], und Voit, Erwin. Die Fettbildung aus Kohlehydraten. Abhandl. 1. Zs. Biol., München, 42, 1901, (619-671). [8040 Q 7931 7940 7912]. 1325

Lehmann, O[tto]. Flüssige Krystalle, Entgegnung auf die Bemerkungen des Hrn. G. Tammann. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **5**, 1901, (236–239). [7100 G 200]. 1326

Leidié, E. Sur une nouvelle méthode de séparation des métaux rares qui accompagnent le platine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (9-15). [0100].

Sur une nouvelle méthode générale de séparation des métaux de la mine de platine. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (18–23). [0100 0610].

et Quennessen. Sur le dosage du platine et de l'iridium dans la mine de platine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (840-842). [6200 0410 0610].

 Lemcke, Alfred.
 Ueber Hanfkuchen.

 Landw.
 Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (161–182).
 M 2280

 5400
 2300].
 M 330

Lemmermann, O. v. Pfeiffer, Th.

Lemoult, Paul. Spectres d'absorption des indophénols: loi des groupements auxochromes azotés tertiaires. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (142–145). [7300].

Lengfeld, Felix. On Gold Halides. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (324–332). [0150]. 1334

Lenher, Victor. The Sulphohalides of Lead. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (680-682). [0580]. 1335

Lenton, Walter Henry. v. Lapworth, Arthur.

Leonard, Norman. The Relation between Specific Gravity, Fat and Solidsnot-Fat in Milk. London, Anal., 26, 1901, (318-319). [6500]. 1336 Leonard, Norman. Note on Sublimed Sulphur. London, Anal., **26**, 1901, (319–320). [0660].

Lepierre, Charles. Réclamation de priorité à propos du dosage des phosphates dans les eaux potables. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (800). [6500].

Lépine, R[aphael], et Boulud. Maltosurie chez certains diabétiques. Paris, C.-R. Acad. Sci., **132**, 1901, [610-612). [1820 8050].

Leser, Georges. Sur les β-dicétones cycliques (II). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (196–199). [1540 1330].

Lespiau, R. Poids moléculaires et formules développées. J. phys., Paris, (3 sér.), 10, 1901, (374–380). [7000].

Lessing, Rudolf. v. Willstätter, Richard.

Le Sueur, Henry Rondel. The Products of the Action of Fused Potassium Hydroxide on Dihydroxystearic Acid. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1313–1334). [1310].

See also Crossley, A. W.

Leuchter, M. Ueber Carbo animalis als Fällungsmittel für Eiweiss im Harn. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (202–203). [6500 Q 8440]. 1343

Levene, P. A. Zur Chemie der Mucine. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (395–405). [4010 Q 1153].

Ueber das Ichthulin des Kabeljau. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (281–284). [4010 Q 1151 N 5415]. 1345

Darstellung und Analyse einiger Nucleinsäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (541–551). [1350 Q 1151]. 1346

Note on the Analysis of Nucleic Acids obtained from Different Sources. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (486–487). [1350 8000].

The Chemical Nature of Enzymes. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (505–508). [8010]. 1348

——— und Alsberg, C. Zur Chemie der Paranucleinsäure. HoppeSeylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (543–555). [4010 Q 1151]. 1349

Levy, A. G. On the Analysis of Samarskite. London, Anal., 26, 1901, (64-68). [6500]. 1350

Lewin, L[ouis]. Ueber einige biologische Eigenschaften des Phenylhydrazins und einen grünen Blutfarbstoff. Zs. Biol., München, 42, 1901, (107–147, mit I Taf.). [4010 Q 9180 1158 5090].

Lewis, Ernest A. The Effect of Small Amounts of Arsenic on Copper. Chem. News, London, 83, 1901, (3-4). [0290]. 1352

Lewis, Gilbert N. Das Gesetz physikochemischer Vorgänge. [Uebersetzung.] Zs. physik. Chem., Leipzig, 38, 1901, (205–226). [7050 C 2400]. 1353

Lewis, Thomas. v. Vincent, Swale.

Lewkowitsch, J. Note on the Estimation of Glycerol. London, Anal., 26, 1901, (35-36). [6300]. 1354

On the Examination of Varnish Resins. London, Anal., **26**, 1901, (37–38). [6500].

von anderen Fettsäuren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (62).— Farnsteiner, K. Antwort auf vorstehende Erwiderung. Ebenda, **4**, 1901, (63–65). [6300 Q 1500].

Ley, H. Ueber Honig von citronengelber Farbe. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (828–829). [6500 Q 1885 M 3120].

Leybold, E. Nachfolger. Apparat zum Nachweis der Verschiedenheit der specifischen Wärmen verschiedener Metalle nach Prof. Schoentjes in Gent. Centralztg Opt., Berlin, **22**, 1901, (32– 33). [7200 0500 C 1610 0500].

Leyden, Paul. v. Bamberger, Eugen.

Leys, Alexandre. Nouvelle réaction de la saccharine (sulfimide benzoïque). Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1056–1058). [1330–6150]. 1359

Liebermann, C[arl]. Ueber Eupitton und Pittakall. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1026–1030). [5020 1230].

Zur Theorie der Farbentöne. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1040–1042). [5020 C 3860]. 1361 **Liebermann**, C[arl], und Wiedermann, F. Ueber Eupittonderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1031–1040). [5020—1230—1630].

Liebig jr., Max. Zur volumetrischen Bestimmung des Bleisuperoxydes in der Mennige. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (828). [6300 0580]. 1363

Liesegang, R. E. Ueber die verschiedene Farbe des Silbers in den Photographien. Natur u. Offenb., Münster, 47, 1901, (442–443). [0110 1364]

Limpach, Leonhard. v. Gordan, Paul.

Linde, O. v. Troeger, Julius.

Lindenbaum, S. Einwirkung von 2, 3-Dibrom-α-Naphtochinon auf o-, m- und p-Phenylendiamin, sowie einige neue Derivate des α, β-Naphtophenazins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1050–1060). [1930–1940–1530]. 1365

Lindet, [Léon]. Sur l'action saccharifiante des germes de blé et sur l'emploi de ces germes en distillerie. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (261-263). [8010].

Sur un procédé d'analyse permettant de doser le dextrose et la dextrine dans les glucoses commerciaux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (91–93). [6500].

Lindfield, James Henry. v. Hewitt, John Theodore.

Lindsay, Charles F. The Conductivities of some Double Salts as compared with the Conductivities of Mixtures of their Constituents. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (62-69). [7250].

Linke, H. Ueber das Verhalten der mit Formaldehyd versetzten Schwefelsäure zu einigen organischen Körpern, speciell zu den Alkaloiden. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (258–262). [1410–6150–3010].

Lippmann, E. v. Ueber die Enzyme. [Vortrag.] Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (302–305). [8010 Q 1200].

Lippmann, Edmund O. von. Chemische Kenntnisse vor tausend Jahren. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (640–647). [0010].

Chinasäure. Ueber ein Vorkommen von Berlin, Ber. D. chem. Ges.,

34, 1901, (1159–1162). [1330 1210 1350 M 3120 5400]. 1372

Lippmann, Edmund C. von. Fortschritte der Rübenzucker-Fabrikation im Jahre 1900. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (237–239). [0010].

Bericht (Nr. 35) über die wichtigsten, im 2. Halbjahre 1900 erschienenen Arbeiten aus dem Gebiete der reinen Zuckerchemie. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (139–141, 182–183, 213–215, 249–253). [0030 1800 Q 1885 M 3120].

Bericht (Nr. 36) über die wichtigsten, im 1. Halbjahre 1901 erschienenen Arbeiten aus dem Gebiete der reinen Zuckerchemie. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1333–1336, 1365–1368, 1397–1401). [0030 1800 6500 Q 1885 M 3120].

Litterscheid, F. M. Untersuchungen über Chlor- und Brommethylalkohol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (157–195). [1210 1930 1610]. 1377

Ueber die Ammoniakverbindungen des Kupferrhodanids und Kupferrhodanürs. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (336–340). [1310 0490].

Livache, Ach. Sur la substitution du blanc de zinc à la céruse dans la peinture à l'huile. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1230-1232). [0880 0580]. 1379

Liveing, G. D., and Dewar, James. On the Spectrum of the more Volatile Gases of Atmospheric Air, which are not Condensed at the Temperature of Liquid Hydrogen. Preliminary Notice. London, Proc. R. Soc., 67, 1901, (467-474). [0100 0360 7300]. 1380

Sur le spectre des gaz les plus volatils de l'air atmosphérique qui ne sont pas condensés à la température de l'hydrogène liquide. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (482-493). [0370 0530 7300]. 1381

On the Separation of the Least Volatile Gases of Atmospheric Air, and their Spectra. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (389–398). [0130 0430 0850 7300]. 1382

Liverseege, J. F. Note on the Approximate Estimation of Formaldehyde in Milk. London, Anal., 26, 1901, (151–152). [6500].

Lloyd, Lorenzo L. v. Kipping, Frederic Stanley.

Lobry de Bruyn, C[ornelis] A[driaan]. Overzicht van de resultaten eener vergelykende studie der drie dinitrobenzolen. [Review of the results of a comparative study of the three dinitrobenzenes.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (342-347) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (375-380) (English). [1130].

Uebersicht der Resultate eines vergleichenden Studiums der drei Nitrobenzole. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 1, 1901, (82–86). [1130].

en Alberda van Ekenstein W[illem]. Een nieuwe soort formal-(methyleen-) verbindingen van sommige oxyzuren. [A new kind of formal-(methylene-) compounds of some oxyacids.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd., K. Akad. Wet., 9, 1901, (373–376) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (400–403) (English). [1310 1810].

et Blanksma, J[an] J[ohanmes]. Corps aromatiques nitrés. XVI. Étude comparative des trois dinitrobenzènes III. Action du monosulfure de sodium. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (115-120). [1130].

Locke, James. On the Periodic System, and the Properties of Inorganic Compounds. (Part 2-3). Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (166–185, 332–345). [7000].

Lockyer, Norman, and Baxandall, F. E. On the Arc Spectrum of Vanadium. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (189-210). [0820 7300]. 1389

Löb, Walther. Ueber pyrogenetische Reactionen mittels des elektrischen Stromes. (Vorläufige Mittheilung.) Ber-Im, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (915– 918). [7250–1210].

Ueber die elektrolytische Darstellung des Benzidins. (Zweite Mittheilung.) Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (597-603). [1630]. 1391

Pyrogene Reaktionen und Synthesen mittels des elektrischen Stromes. Erste Mitteilung: Das Verhalten des Chloroforms, des Tetrachlorkohlenstoffs und ihrer pyrogenetischen Zersetzungsprodukte. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (903-921). [5500] 1392

Loeben, W. von. v. Fischer, Emil. Loevenhart, A. S. v. Kastle, J. H.

Loew, O[skar]. Eine Bemerkung zu den Ansichten über die Natur der Zymase. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 2, 7, 1901. (436). [8010 R 1820 M 3100 L 5000].

— Nochmals über die Tabakfermentation. II. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 2, **7**, 1901, (673–680). [8020 R 2700–1820 M 3100 L 5000]. 1394

Lowenherz, Richard. Ueber die Zersetzung der organischen Halogenverbindungen in äthylalkoholischer Lösung durch Auflösen von Natrium. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (469–498). [7050 5500].

Logan, Lily. v. Vulté, H. T.

Lohnstein, Th. Kritisches über Hambergers Gährungssaccharometer. Pharm. Ztg. Berlin, **46**, 1901, (277, 297). [0910 R 0350 1820 M 3100 0060]. 1396

Long, J. H. On the Estimation of Urea in Urine. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (632–638). [6300 Q 8310.2].

Optical Rotation of Certain Tartrates in Glycerol. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (813–817). [1210 7300]. 1398

Loomis, E[lmer] H[oward]. Ueber den Gefrierpunkt wässeriger Lösungen von Nichtelektrolyten. II. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (407-425). [7200 C 1810].

On the Freezing-Points of Aqueous Solutions of Non-Electrolytes. (Part 2). Ithaca, N. Y., Cornell Univ., Physic. Rev., **12**, 1901, (220–239). [1000–7200 C 1800].

Lorentz, H. A. Ueber die scheinbare Masse der Ionen. Verh. Ges. D. Natt., Leipzig, **72**, II, 1, 1901, (30–32). [7250 C 6200 6840 0600]. 1401

Lorenz, Fritz. v. Specht, Leopold.

Lorenz, N. v. Phosphorsäurebestimmung in Dünger, Boden und Aschedurch direkte Wägung des Ammonium-Phosphormolybdates. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (183-220). [6590 0570].

Lorenz, Richard. Elektrochemisches Praktikum. Göttingen (Vandenhoeck und Ruprecht), 1901, (XIV + 234). 21 cm. Geb. M. 6. [7250 C 6200]. 1403 Lorenz, Richard. Die Elektrolyse geschmolzener Salze. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (753–761). [7250 (*6200].

Louguinine, W. Détermination des chaleurs latentes de vaporisation de quelques substances de la chimie organique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (88–90). [7200]. 1405

Louise, [Emile], et Riquier. Calcul de l'écrêmage et du mouillage dans les analyses de lait. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (992–995). [6500]. 1406

Lownds, Louis. Ueber das thermomagnetische und thermoelektrische Verhalten des krystallinischen Wismuts. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **6**, 1901, (146–162). [0190 7250 G 340 350 C 5710].

Lowry, T. M. v. Armstrong, H. E.

Luebert, A. Gustav. A Modification of the Sulphuric Acid Test for Formaldehyde in Milk. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (682-683). [1410 6150 6500].

Lüdecke, [Otto]. Eine neue Modifikation des kohlensauren Kalkes. Zs. Natw., Stuttgart, **74**, 1901, (125–126). [0220 G 50]. 1409

Lüppo-Cramer, Eine Beobachtung bezüglich der spektralen Empfindlichkeit verschiedener Arten ungefärbten Bromsilbers. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (718–719). [7350].

Untersuchungen über das Lippmann'sche Farbenverfahren, Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (23–37). [7350 C 3610].

Eine indirecte Wirkung des Sulfits auf die Gelatine. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (44–48). [7350]

Substitutionen in Entwickler-Substanzen. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (63–64). [7350]. 1413

Studien über die Natur des latenten Lichtbildes. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (160–165). [7350] 1414

Lulofs, Pieter Karel. Reactiesnelheid by aromatische halogeen-nitroderivaten. Reaktionsgeschwindigkeit bei den aromatischen Halogen-nitroderivaten. Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (76, mit Taf.). 23 cm. [7050 1130 1210].

aromatische (i-1881) Substitutiesnelheid by halogeen-nitroderivaten.

[Substitution-velocity in the case of aromatic halogen - nitroderivatives]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (647–649) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (715–717) (English). [7050 1130].

Lumière, Auguste, Lumière, Louis, et Chevrotier. Sur de nouveaux composés organométalliques du mercure. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (145–146). [2000].

Action de l'oxyde de mercure sur quelques corps organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (635–637). [1230 2000 1330 0380].

Lumière, Gebrüder, und Seyewetz. Das Abschwächen der Silberbilder. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (126-129). [7350].

Lumière, Louis. v. Lumière, Auguste.

Lumsden, John S. v. Walker, James.

Lunge, G. Zur Analyse des Weldon-Schlammes. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (60). [6500]. 1420

Parr zur Bestimmung des Heizwerthes von Brennstoffen. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (793–800). [7200 C 1610].

Researches on Nitrocellulose. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (527–579). [1840]. 1423

und Bebie, J. Beiträge zur Kenntniss der Nitrocellulosen. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (483–488, 507–515, 537–543, 561–568). [1840 M 3120]

Luther, R. Ueber das elektromotorische Verhalten von Stoffen mit mehreren Oxydationsstufen. II. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (385–404). [7250 C 6210].

Lutschinin, E. v. Kondakow, J.

Lyon, Albert C. v. Noyes, William A.

Lyttkens, Emil. Arsberättelse för statens Kemiska station i Halmstad år 1900. [Annual Report of the State Chemical Station at Halmstad, Sweden, for 1900.] Hallands Hush.-Sallsk.Handl.. 1901, (54-63). [0020]. 1426 Mabery, Charles F[rederic]. Investigations on the Composition of Petroleum. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (253–307). [1100]. 1427

and Sieplein, Otto, J. A Comparative Method for Determining the Fusing - Points of Asphalts. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (16–20). [1100 7200]. 1429

McCrae, John. Ethyl sec. Octyl Tartrate and its Dibenzoyl and Diacetyl Derivatives. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1103–1110) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (186) [Abstract], [1310 7300].

Dawson, H. M.

McGill, A. Notes on the Proximate Analysis of Cloves. London, Anal., 26, 1901, (123–126). [6500]. 1431

Mack, Edouard. Quelques isothermes de l'éther entre 100° et 206°. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (952–955). [7150]. 1432

Isochores de l'éther de l'e à 1°c, 85. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1035–1037). [7150]. 1433

McKee, Ralph, H. On the Oxygen Ethers of the Ureas: Methyl- and Ethylisourea. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (209–264). [1310].

McKenna, A. G. Analyse von Wolframund Chromstahl. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (828–829). [6500 0320].

A Reply to Otto Herting's Critical Remarks on McKenna's Method of Analysis of Tungsten and Chrome Steels. The Determination of Tungstic Acid and Separation from Silica. Chem. News, London, 84, 1901, (75–76). [6500].

McKenzie, Alex. The Esterification of 3-Nitrophthalic Acid. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1135–1141) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (186) [Abstract]. [1330].

Optically active β-hydroxybutyric acids. Preliminary note. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (213–214). [1310].

--- See also Marckwald, Willy.

Mackenzie, John Edwin. The Action of Sodium Methoxide and its Homologues on Benzophenone Chloride and Benzal Chloride. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1204–1221) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (150) [Abstract]. [1110 1230 1430 1530]. 1439

MacLeod, Grace. v. Norris, James F.

McMurtrie, W[illia]m. The Condition, Prospects, and Future Educational Demands of the Chemical Industries. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (71–89). [0010 0040]. 1440

McPherson, William, and Gore, Herbert C. The Constitution of the Oxyazo Compounds. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (485–496). [1630] 1720] 1720].

Madan, Henry G. The colloid form of Piperine, with especial reference to its Refractive and Dispersive Powers. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (922-927) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (127) [Abstract]. [3010 7300].

Madsen, Thorvald. Versuche über die Abhängigkeit der Hydrolyse von der Temperatur. Zs. physik. Chem., Leipzig, 36, 1901, (290-304). [5500-7050].

1443

Maey, E. Neue Bestimmung der Dichte der Kupfer-Zinn-, Kupfer-Zink- und Zinn-Zinklegierungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (289-291). [7100 B 0140].

Das spezifische Volum als Bestimmungsmerkmal chemischer Verbindungen unter den Metalllegierungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (292–306). [7100 0100]. 1445

Magie, William Francis. Die spezifische Wärme von Lösungen, die keine Elektrolyte sind. H. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, 3, 1901, (21–22). [7200 C 1660].

Magnier de la Source. v. Gautler, Armand.

Mahrburg, Adam. Podział i układ nauk. W: Michalski, Stan. i Heflich, Al., Poradnik dla samouków. Cz. I, wyd. 2-gie. [Classification des sciences: Dans. Michalski, Stan., et Heflich, Al., Guide pour les autodidactes.] 2de éd., 1re partie, Warszawa, 1901, (XV-XLII). [0000 0050].

Maier, Max. Die physikalische Konstitution der ponderablen Materie nach den

neuesten physikalischen Forschungen. Natur u. Offenb., Münster, **47**, 1901, (385–396, 464–483). [7000 C 0100].

 Mailhe, A. Action de l'oxyde mercurique sur les solutions aqueuses des sels métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci.,

 132, 1901, (1273-1275). [0380 0260 0290 0540 0880].

Action de l'oxyde mercurique sur les solutions aqueuses des sels métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1560–1563). [0100 0380].

Action de l'oxyde mercurique sur les solutions aqueuses des sels métalliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (786-793). [0100 0380].

Maillard, L[ouis]. Sur l'origine indoxylique de certaines matières colorantes rouges des urines (indirubines). Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (990–992). [8040].

Mainzer, J. v. Schulz, Friedrich N. Maitland, W. v. Japp, F. R.

Mallet, J. W. On the Formation of Platinum Tetrachloride from Aqueous Hydrochloric Acid by Atmospheric Oxidation in Contact with Platinum Black. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (430). [0610]. 1453

Malméjac, [F.] Action de l'alcool à 95° sur les métaux mis en contact avec lui. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (169-171). [0100]. 1454

Action des eaux de Sétif sur le plomb. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (365–367). [0580]. 1455

Analyse du liquide provenant d'un kyste hydatique du foie. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (406–407). [6500]. 1456

Analyse d'un liquide de ponetion. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (459–460). [6500]. 1457

Manceau, E. Sur la seconde fermentation ou prise de mousse des vins de Champagne. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1003–1006). [8020]. 1458

Manchot, W., und Herzog, J. Ueber die Oxydation des Indigweisses durch Sauerstoffgas. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (318–330). [5020 [0-1881] Manchot, W., und Herzog, J. Die Autoxydation des Hydrazobenzols. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (331–332). [1720].

Mangler, Georg. v. Fromm, Emil.

Manley, J. J. v. Veley, V. H.

Mannich, Carl. Sereipo-Balsam aus Venezuela. Tropenpflanzer, Berlin, **5**, 1901, (138–139). [6500 M 3120 5400]. 1461

- Untersuchung guttaperchaähnlicher Stoffe aus Südamerika. Tropenpflanzer, Berlin, **5**, 1901, (89–91). [6500 M 3120]. 1462

Gummi von Acacia detinens Burch. Tropenpflanzer, Berlin, 5, 1901, (284–285). [6500 M 3120 5400]. 1463

Untersuchungsergebnisse einiger Produkte aus Venezuela. Tropenpflanzer, Berlin, **5**, 1901, (286–287). [6500 M 3120].

Ein Bandwurnmittel in Deutsch-Südwestafrika. Tropenpflanzer, Berlin, **5**, 1901, (332–334). [6500 Q 9190 M 5400]. 1465

[Fabrical States of States

Sur les érythrites actives. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (740–743). [1210]. 1467

Paris, C-.R. Acad. sci., 132, 1901, (1565–1567). [1210]. 1468

racémique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (743–745). [1210].

et Roux, E. Sur une nouvelle base dérivée du glucose. Paris, ('.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (980–983). [1810–1610].

Sur la glucamine, nouvelle base dérivée du glucose. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (586-591). [1810].

March, F. Sur le β β diacétylpropicnate d'éthyle. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (697-699). [1310 1340].

Marchis, L. Sur les faux équilibres chimiques (suité). J. Phys., Paris,

(sér. 3), **10**, 1901, (525-542, av. fig.), [7050].

Marchlewski, Leon. Chemia. W: Michalski St. i Heflich Al., Poradnik dla samouków, Cz. I, wyd. 2-gie. [Chimie, dans: Michalski, St. et Heflich, Al. Guide pour les autodidactes. [2-de édition, I-re partie]. Warszawa, 1901, (83–126). [0050 0050 1474

glukozydów. [Sur la structure des glucosides]. Chem. pols., Warszawa, I, 1901, (225-229). [1850]. 1475

e: Buraczewski, J. Studyum nad izatyną. [Étude sur l'isatine]. Kraków, 1901, (25), 25·5 cm. [1930 1540].

et Nencki, M[arceli]. Przemiana filocyaniny w hemopyrrol i urobiline [Transformation de la phyllocyanine en hemopyrrhol et en urobiline]. Kraków, Rozpr. Akad., A., 41, 1901, (333–336). [1930]. 1477

und Radeliffe, L. G. Zur Kenntniss des Isatins (VII. Mittheilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1113-1115). [1930 5010]. 1478

und Sesnowski, Jan Zur Kenntniss des Isatins und seiner Derivate. VI. Mittheilung: Ueber Cumarophenazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1108-1112). [1930 1479

Synteza nowego układu czteropierścieniowego, kumarofenazyn i pochodne. (Synthese eines neuen Ringsystems, Cumarophenazin und Derivate). Cracovie, Bull. Intern. Acad., 1901, (160–161). [1940]. 1480

Nynteza nowego układu czteropierścieniowego. Kumarofenazyna i pochodne. [Synthèse d'un nouveau système annulaire: la cumarophénazine et ses dérivés]. Kraków, Rozpr. Akad., A., 41, 1901, (297–305). [1910—1930].

Marck, J. L. B. van der. Beitrag zur Kenntnis der Simarubaceae. I. Samadera Indica Gaertn. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (96-113, mit Taf.). [6500 M 3120 5400 2000]. 1482

Marktanner-Turneretscher, Gottlieb. Fortschritte auf dem Gebiete der Mikrophotographie und des Projectionswesens. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (305–321). [7350 C 3080 L 0400]. Marckwald, E. v. Mayer, Otto.

Marckwald, W[illy]. Ueber die Trennung der Amylalkohole des Fuselöles. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (479–484). [0210]

Berichtigung zu der Abhandlung: Ueber die Trennung der Amylalkohole des Fuselöles. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (784). [6500 1210 Q 1605].

—— und Chain, M. Ueber die Darstellung des Morpholins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1157– 1159). [1940 3010 1630 1330 Q 9130].

und McKenzie, Alex. Ueber die fractionirte Veresterung und Verseifung von Stereoisomeren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (469– 478). [7050].

Trennung der Amylalkohole des Fuselöles. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (485–491). [1210]. 1488

Marie, Charles. L'électrolyse appliquée à la chimie organique. Electrochimie, Paris, 7, 1901, (14–18 et 32–38). [7250].

Marpmann, G. Ueber Leben, Natur und Nachweis des Hausschwammes und ähnlicher Pilze auf biologischem und mikroskopisch-mikrochemischem Wege. Centrabl. Bakt., Jena, Abth. 2, 7, 1901, (775-782). [6500 M 7700 4050].

Marquis, R. Sur le nitrofurfurane. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (140–142). [1910]. 1491

Marshall, E. M. Note on the Preparation of Hydrobromic Acid. Pharm. J., London, (Ser. iv), 13, 1901, (151-152). [0200].

Marshall, Hugh. The Detection and Estimation of Minute Quantities of Manganese. Chem. News, London, 83, 1901, (76). [6100 6200]. 1493

Marsson, M., und Schiemeuz, P[aul]. Die Schädigung der Fischerei in der Peene durch die Zuckerfabrik in Anklam. Zs. Fischerei, Berlin, 9, 1901, (25–80, mit 1 Taf.). [6500 N 5403 0219 R 2520 M 9000 del.]

Martin, Claude. v. Truchon.

Martin, C. J., and Masson, Orme. The Influence of Cane Sugar on the Conductivities of Solutions of Potassium Chloride, Hydrogen Chloride, and Potassium Hydroxide, with Evidence of Salt Formation in the last Case. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (707–714) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (91) [Abstract]. [7250].

Martin, Geoffrey. Some Remarks on the Place of Hydrogen in the Periodic System. Chem. News, London, 84, 1901, (154-155). [7000].

Martini. v. Kaehler, Max.

Massaciu, Cornelius. v. Stock, Alfred.

Massol, G[ustave]. Sur la valeur acidimétrique des acides benzoïques monosubstitués. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (780–781). [7200 1330].

Sur la valeur acidimétrique de l'acide parasulfanilique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1572–1573). [7200].

Données thermiques relatives à l'acide ortho-monochlorobenzoïque (I). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (195-196). [7200].

Données thermiques relatives à l'acide ortho-mono-iodo-benzoïque (II). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (196). [7200]. 1501

Données thermiques relatives aux acides ortho et paramonobromo-benzoïques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (369-371). [7200].

Masson, Henri. Synthèses d'alcools tertiaires de la série grasse. Paris, C'.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (483-485). [2000 7210 1120]. 1503

Masson, Orme. v. Martin, C. J.

Mastbaum, Hugo. Einwirkung einer langen Leitung auf die Zusammensetzung des geführten Wassers zu verschiedenen Jahreszeiten. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (31–33). [6500 Q 1881].

Mather, William T. A new Apparatus for Determining the Relative Velocities of Ions; with Some Results for Silver Ions. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (473–491). [7250 C 6240].

Matignon, C., et Delépine. Composition de l'hydrure et de l'azoture de thorium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (36–38). [0770 0360 0490].

Matthes, Hermann. Beiträge zur Kenntniss der Alkoholbasen. [Erste Mittheilung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (104–137). [1610].

Beiträge zur Kenntniss der Alkoholbasen. (II. Abhandlung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (311–317). [1610].

Matthews, Francis Edward. 2:3:5-Trichlorobenzoic acid. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (43-49). [1330].

Matthews, J. Merritt. v. Allen, Alfred H.

Matthey, Edward. On the Preparation of Large Quantities of Tellurium. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (161-163). [0750].

Matuschek, J. Ueber die Einwirkung von Kieselfluorwasserstoffsäure auf Ferrocyankalium. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (158–159). [6150–6300]. 1511

Mauthner, J[ulius]. Beiträge zur Kenntnis des Cystins. Zs. Biol., München, 42, 1901, (176–186, mit 1 [1310] Q 1610]. Taf.).

Mavrojannis. Préparation des éthers nitrobenzoyleyanacétiques isomériques, ortho, méta et para et du chlorure d'orthonitrobenzoyle cristallisé. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1054–1055). [1330].

Mayer, Adolf. Ueber das Chlorbedürfnis der Buchweizenpflanze. J. Landw., Berlin, 49, 1901, (41-60, mit 1 Taf.). [0250 M 3060 3120 5400].

- Ueber die Bedingungen des Entstehens der Eiweissstoffe in der Pflanze. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (453-461). [4020 8030 M 3120].

Mayer, Otto, und Marckwald, E. Käufliches Kupferoxyd. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (733-734). [0290 6500].

Mayer, Paul. Ueber das Verhalten der d-Gluconsäure im Organismus. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (492–494). [8040-1310-Q-1440]. 1517 Mayer, Paul. Ueber eine bisher unbekamte reducirende Substanz des Blutzs. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (518–530). [1310 1350 Q 5025 1510]. 1518

Mazzotto, D. Sur les chaleurs spécifiques des alliages. J. phys., Paris, (sér. 3), **10**, 1901, (279–281). [7200]. 1519

Meade, Richard K[idder]. A Method for Preparing Normal, Seminormal, Decinormal, etc., Sulphuric Acid of Exact Strength. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (12–15). [6000].

Meillère, G. Présence du saccharose dans le bois de panama. Paris, Bul. soc. chi n., (sér. 3), 25, 1901, (141, 142). [1820].

et Chapelle, Ph. Dosage des sucres réducteurs dans le sang. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (257-262). [6300].

Meldola, Raphael, and Eyre, John Vargas. Additional Notes on Dinitroo-anisidine. A Chemical Reaction in which one of the Products continues the same Reaction. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1076–1079). [1630—1930].

The diazotisation of dinitroanisidine, and the constitution of the resulting product. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (131-135), [1230 1630].

Meldrum, Andrew N. v. Japp, Francis R.

Mellmann, P[aul]. Chemie des täglichen wirtschaftlichen Lebens. Leipzig (L. Huberti), 1901, (X + 169). 22 cm. Geb. 2,75 M. [0030 Q 0030] 1526

Mellor, J. W. Some a-Alkyl Substitution Products of Glutaric, Adipic and Pimelic Acids. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (126–134). [1310]. 1527

The Reciprocal Determination of Cyanides and Cyanates. London, Anal., **26**, 1901, (286–289). [6300].

1529

Mellor, J. W. Bestimmung von Cyaniden und Cyanaten neben einander. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (17–21). [6300].

Merkelbach, W[ilhelm]. Ketonblau. Zs. physik. Unterr., Berlin, **14**, 1901, (294–295). [0910 C 0060]. 1531

Merriam, Henry F. v. Wheeler, Henry L.

Methner, Th. Ueber die Citronensäurelöslichkeit der Knochenmehlphosphorsäure. (Vorläufige Mittheilung.) Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (134–135). [6500].

Metzger, F. J. Thallous Thallic Nitrate, 2 Tl NO₃.Tl(NO₃)₃. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (277–278). [0790].

See also Wells, H[orace] L.

Meulenhoff, J[urriaan] S[tephanus]. Ergotinine en Cornutine. [Ergotinin und Cornutin]. Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (1-11). [3010 8030 Q 9130 M 3120].

Meunier, J[ean]. Sur le procédé de M. Lindet pour doser le dextrose et la dextrine dans les glucoses commerciaux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (250–251). [6500].

Sur une combinaison moléculaire formée par l'iodure de méthyle et l'alcool méthylique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (572–573). [1110 1210].

Meunier, [Léon]. Du dosage de l'acide chlorhydrique libre dans le suc gastrique. J. pharm. chim., Paris. (sér. 6), 13, 1901, (367–369). [6300].

Meyer, Ernst von. Zur Kenntniss der Para-Toluolsulfinsäure. (Nach eigeneu Versuchen und den Untersuchungen von Dr. R. Nake und Dr. M. Gmeiner.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (167–183). [1330 1630 1530 5020].

Meyer, Richard. Die chemische Industrie im 19. Jahrhundert. Natw. Rdsch., Braunschweig, **16**, 1901, (1–3, 19–22, 29–32, 44–47, 53–55). [0010].

Die Theorie der Ringsschliessung. Natw. Rdsch., Braunschweig, **16**, 1901, (477-479, 493-496). [7000].

Meyerhoffer, W[ilhelm]. Ueber reziproke Salzpaare. III. Schmelzpunkte

reziproker Salzpaare; Aufschliessen und Synthese von Mineralien durch doppelte Umsetzung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (307–325). [7050 7200 6500 G 12].

Meyerhoffer, W[ilhelm]. See also van't Hoff, Jacob Heinrich.

Michael, Arthur. On Methyl Cyanide as a Catalytic Reagent; and a Criticism of J. U. Nef's Views on the Frankland, Wurtz, and Conrad Reactions. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (419–430). [1310 7050].

Zur Kenntniss der Perkin'schen Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (918–930). [1310–1330].

and Conn, Wallace T. On the Behavior of Iodine and Bromine towards Chlorine Heptoxide and Perchloric Acid. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (89–96). [0250]. 1544

Michaelis, A[ug.]. Ueber aromatische Borverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (19–43, mit Taf.). [2000 0160]. 1545

Ueber die Chlorphosphine der aromatischen Reihe und ihre Derivate. [Zweite Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103). [1130–2000].

und Flemming, A. Ueber die Phosphinsäuren des Dibenzylmethans und des Oxymethylencamphers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1291–1300). [1130–1630–2000].

und Gunkel, E. Ueber die Einwirkung von Anilin und von Ammoniak auf das Chlormethylat des Phenylmethylchlorpyrazols. Berlin, Ber D. chem. Ges., **34**, 1901, (723–727). [1930].

Voss, U., und Greiss, M. Ueber einige Phenylalkyl-5-halogenpyrazole. Berlin, Ber. D. chem. Gés., **34**, 1901, (1300–1308). [1930–1940]. 1549

Michaelis, Leonor. Das Methylenblau und seine Zersetzungsprodukte. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 1, 29, 1901, (763-769). [1940 5020 R 0300 O 0130 L 0300].

Sauerstoff, seine Darstellung und Verwendung. [Vortrag.] Zs. comprim. Gase, Weimar, **4**, 1901, (145–152, 163–170, mit 2 Taf.). [0550 Q 9115].

Michalski, Stanisław, et Heflich, Alek-Poradnik dla samouków. Cześć. I, Wydanie drugie, przerobione Matematyka. uzupełnione. przyrodnicze. [Guide pour les autodidactes 2^{de} éd., 1^{re} partie. Sciences mathématiques et naturelles]. Par: MM. Wl. Biegański, W. Biernacki, O. Bujwid, S. Dickstein, J. Eismond, E. Flatau, S. Kramsztyk, N. Kostanecki, L. Krzywicki, A. Kuczyński, J. Lewiński, A. Mahrburg, L. Marchlewski, J. Moro-zewicz, Wł. Natanson, J. Nusbaum, J. Peszke, W. Swiatecki et E. Strumpf. Editeurs MM. Stanislaw Michalski et Aleksander Heflich. Warszawa, 1901, (XLII + 728). 23 cm. [0050 0030]. 1552

Michie, Arthur C. v. Japp, Francis R.

Miers, H. A. Rammelsberg Memorial Lecture. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1-43, with pl.). [0040 0010]. 1553

Miethe, A[dolf]. Ueber einen Apparat zur Erzeugung luftlinienfreier Spektra und über das Spektrum des Radiums. Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (267–268). [0620 C 3030]. 1554

Extrastromvibrator zur Untersuchung der Funkenspektra. Chem. Ind., Berlin, **24**, 1901, (273–274). [0910 6000 7300 C 6040 4200].

Das Heliochromoskop als Hilfsmittel im Dreifarbendrucke. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (461–464). [7350 C 3850].

Ueber Dunkelkammerbeleuchtung. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (171–173, 191–192). [7350]. 1558

Miklaszewski, B., i Niementowski, S[tefan]. Studyum porównawcze trzech izomernych (β)-aminofenylbenzimidazoli. [Etude comparative de trois (β)-phenylbenzimidazoles isomères]. Kraków, 1901, (2 + 34). 25·5 cm. [1640–1930].

Miklosich, D. Käufliches Kupferoxyd. Zs. angew. Chem., **14**, 1901, (753). [0290 6500]. 1560

Mills, W. Sloan. v. Ryan, Hugh.

Milroy, J. A. A preliminary communication on some products of the action of reducing agents on haematin Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xiv-xvi). [8000].

Milroy, T. H. Acid Poisoning in Birds. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xii-xiv). [8040]. 1562

Minguin, J[ules], et de Bollemont, E. Grégoire. Sur le racémisme. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1573–1576). [7100].

Mischewski, C. Mitteilungen aus dem Photochemischen Laboratorium der Königl. Technischen Hochschule zu Berlin [über Entwickler der Firma E. Merck-Darmstadt]. Atel. Phot., Halle, 8, 1901, (75-77). [7350]. 1564

Misslin, E. v. Kehrmann, F.

Mitchell, C. Ainsworth. On the Maumené Test for Oils. London, Anal., **26**, 1901, (170-175). [6500]. 1565

See also Sykes, W. J.

Moeser, L. v. Eidmann, W.

Möhlau, Richard. Zur Charakteristik der Oxyazokörper. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 1, 1901, (74–76). [1700].

Zur Charakteristik der Amidoazokörper. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 1, 1901, (76–79). [1700 1600].

und Heinze, Max. Zur Charakteristik der Amidoazoverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (881–888). [1720–5020]. 1568

Möller, Joh. Ueber die elektrolytische Reduktion des o-Nitroanthrachinon zu o-Amidoanthrachinon. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (741–743). [1530–1569]

Teber die elektrolytische Reduktion des o-Nitroanthrachinon in alkalischer und des I, 5- und des and Dinitroanthrachinon in saurer Lösung. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (797–800). [1540].

Mohr, Otto. Eine Synthese der αα'-Dimethyladipinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (807–813). [1310 1110].

Moir, J. Para- and ortho-cyanohy-droxy-derivatives of pyridine. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (69-70). [1930].

Moissan, Henri. Sur la préparation et les propriétés du sulfammonium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (510-518). [0660].

Moissan, Henri. Etude du carbure de samarium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (110–113). [0670].

Description d'un nouveau four chauffé au moyen du chalumeau à oxygène et hydrogène. Ann. chimphys., Paris, (sér. 7), **24**, 1901, (289–298, av. pl.). [0910].

un nouveau composé, le fluorure de sulfuryle SO²F². Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (374-381). [0310 0660]

Molisch, Hans. Studien über den Milchsaft und Schleimsaft der Pflanzen-Jena (G. Fischer), 1901, (VIII+111), 24 cm. 4 M. 8030 6500 M 3120 2780 2520].

Molle, R. v. Thoms, Hermann.

Moody, Herbert R. v. Tucker, Samuel Auchmuty.

Moor, C. G., and Priest, Martin. Notes on Certain British Pharmacopæia Tests. London, Anal., **26**, 1901, (29– 35). [6500].

Moore, Benjamin, and Parker, William H. On the Functions of the Bile as a Solvent. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (64-76). [8040]. 1579

Moore, B[urton] E[vans]. Spektrophotometrische Studie der Hydrolyse von Eisenchlorid. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (481–483). [7000 0930 0320]. 1580

A Spectrophotometric Study of the Hydrolysis of Dilute Ferric Chloride Solutions. Ithaca, N.Y., Cornell Univ. Physic. Rev., 12, 1901, (151–176). [0320 0930 C 3010]. 1581

More, B. L. v. Pond, F. J.

Morgan, Gilbert T. Note on the Reduction of Ferric Salts. London, Anal., 26, 1901, (225-227). [6200].

Influence of substitution on the formation of diazoamines and aminoazo-compounds. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (236–238). [1630 1720 1740 5020].

Morgan, Leonard P, and Smith, Edgar F. Experiments on Chalcopyrite. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (107-109). [0290 0320 G 32 50].

Morris, George Harris. The combined Action of Diastase and Yeast on Starch-granules. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1085-1089) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (178) [Abstract]. [8010 8020].

1585 The Morse, H. N., and Horn, D. W. Preparation of Osmotic Membranes by Electrolysis. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (80–86). [0900].

Moschner, J. Teber das Oxv-4hydrinden und einige neue Xylol- und Aethylbenzol-Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1257–1262). [1140 1330 1230]. 1587

Der Temperaturco-Mosler, Hugo. efficient der Susceptibilität einiger Salzlösungen der Eisengruppe, mit besonderer Berücksichtigung des Eisenchlorids. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **6**, 1901, (84-95). [7250 °C 5460]. 1588

Motschan. v. Seliwanoff, Th.

Mott, F. W., and Halliburton, W. D. The Chemistry of Nerve-degeneration. London, Phil. Trans. R. Soc., 194, 1901, (437-466, with pl.) [Full paper]; Proc. R. Soc., **68**, 1901, (149–151) [Abstract]. [8050].

See also Halliburton, W. D.

Mouneyrat, A. A propos du bromure d'hexyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (543). [1110] 1590

 Transformation des acides a amidés en phénylhydantoïnes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (556-559). [1310 1930].

See also Fischer, Emil.

Moureu, Ch[arles]. Nouvelles réactions des composés organomagnésiens. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (837-839). [2000]. 1592

et Delange, R[aymond]. Sur deux nouveaux acides acétyléniques. Synthèse des acides caprylique et pélargonique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (988–990). [1320]. 1593

Sur l'hydratation de l'acide amylpropiolique; acide caproylacétique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1121-1124). [1320]. 1594

Sur quelques acétones acétyléniques et sur une nouvelle méthode de synthèse de dicétones β . Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (302-313). [1510 1520 1530 1930]. 1595

Moureu, Ch[arles], et Delange, R[aymond]. Sur le dédoublement par les alcalis des acétones à fonction acétylénique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 1901, (418–426). [1530 1520].

 et Desmots, H. Sur la condensation des carbures acétyléniques vrais avec l'aldéhyde formique; synthèse d'alcools primaires acétyléniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1223–1226). [1120 1220 1230]. 1597

Müller, Aug. v. Haeussermann, Carl.

Müller, Erich. Ueber die Störung der kathodischen Depolarisation durch Kaliumchromat. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (398–405). [7250 C 6230]. 1598

 Die elektrolytische Darstellung der überjodsauren Alkalien. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (509–516). [0390–7250]. 1599

Zur Chlorknallgaskette. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (750-752). [7250 C 6200].

Müller, Friedrich. Beiträge zur Kenntnis des Mucins und einiger damit verwandter Eiweissstoffe. Zs. Biol., München, **42**, 1901, (468–564). [4010] Q 1153 7230]. 1601

Müller, H. v. Kehrmann, F.

Müller, P. Th. Sur la variation de composition des eaux minérales et des eaux de source décélée à l'aide de la conductibilité électrique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1046-1047).1602 [6500].

Müller, Wilhelm. v. Naumann, Alex.

Mulder, E[duard]. Over peroxy-zwavelzuur-zilver en peroxy-azynzuurzilver (VI). [Ueber das peroxy-schwefelsaure und das peroxy-essigsaure Silber (VI)]. Amsterdam, Verh. K. Akad. Wet. 1º Sect., 7, 1901, No. 2, (1-44). [0110]. 1603

 Over peroxy-azynzuurzilver, en, als vervolg, over peroxyzwavelzuur-zilver (VII). [Ueber das peroxy-essigsaure Silber, und weiter über das peroxy-schwefelsaure Silber (VII)]. Amsterdam, Verh. K. Akad. Wet. 1° Sect., 7, 1901, No. 6, (1–48).

Mulliken, S. P. On the Importance of Formic Aldehyde as a Product of the Partial Combustion of Organic Compounds. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (111–117). [1410]. 1605

Munson, L. S. v. Tolman, L. M.

Murach, F. v. Arnold, C[arl].

Murray, J. Alan. The Analysis of Soils. London, Anal., **26**, 1901, (92–96). [6500].

Musculus, A. v. Feuerstein, W.

Namias, Rodolfo. Ueber die Anwendung des Ammoniumpersulfats. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (165–167). [7350].

Ueber die Anwendung des Kaliumpermanganats in schwefelsaurer Lösung als Abschwächer von Bromsilbergelatine- und Collodion-Negativen und zur Herstellung von directen Positiven und Contretypen. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (167–170). [7350].

Herstellung einfarbiger und mehrfarbiger Bilder auf chemischem Wege. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (170–172). [7350].

Das Silberoxalat und seine Verwendung in direct sich schwärzenden Emulsionen. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (176–177). [7350].

Nastukoff, A. Untersuchungen über die Oxycellulosen. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (719–723). [1840 M 3120].

Naumann, Alex, und Müller, Wilh. Regelmässigkeiten beim Destilliren verdünnter wässriger Phenollösungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (224–228). [5500]. 1612

Naylor, William Arthur Harrison, and Dyer, Charles Stanley. Oroxylin. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (954–956) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (148) [Abstract]. [1860 5000].

Method for the Determination of "Liquor Hydrogenii Peroxidi." Pharm. J., London, (Ser. iv), **13**, 1901, (131–132). [6300].

1613

Nef, J[ohn] U[lric]. Dissociationsvorgänge bei den Alkyläthern der Salpetersäure, der Schwefelsäure und der Halogenwasserstoffsäuren. (2. Abhandlung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 318, 1901, (1-57). [7050 1210]. 1615

Neff, Paul. Ueber die Bestimmung der unverseifbaren Bestandtheile in den Handels-Oleïnen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (309-311). [6500].

Negrusz, R. O trzech izomerycznych benzylotoluolach. [Sur les trois benzyltoluènes isomères]. Kraków, 1901, (2 +15). 25.5 cm. [1130]. 1617

Nencki, M[arcell]. Berichtigung [zu O. Cohnheim, Monographie der Eiweisskörper in Roscoe-Schorlemmers Lehrbuch der Chemie, Braunschweig, 1900]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (201–202). [4000 1210 Q 1140].

et Sieberowa, N[adzieja].
Przyczynek do nauki o soku żołądkowym i składzie chemicznym enzym. [Contribution à l'étude du suc gastrique; sur la constitution chimique des enzymes]. Gaz. lek., Warszawa, (Ser. 2), 21, 1901, (422–428, 455–459, 482–486, 500–505). [8010].

Kenntniss des Magensaftes und der chemischen Zusammensetzung der Enzyme. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (291–319). [8010 Q 1225 7330].

und Zaleski, J. Produkty odtlenienia heminy, budowa jej i pochodnych. (Uber die Reductionsproducte des Haemins, die Constitution desselben und seiner Abkömmlinge). Cracovie, Bull. Intern. Acad., **1901**, (217–221). [1930].

odtlenienia heminy zapomocą jodowodoru i jodku fosfonu, oraz o budowie heminy i jej pochodnych. [Sur les produits de la réduction de l'hémine à l'aide de l'acide iodhydrique et du iodure de phosphonium; sur la structure de l'hémine et de ses dérivés]. Kraków, Rozpr. Akad., A., 41, 1901, (317-332). [1930].

ductionsproducte des Hämins durch Jodwasserstoff und Phosphoniumjodid und über die Constitution des Hämins und seiner Derivate. Berlin, Ber, D. chem. Ges., **34**, 1901, (997–1010). [4010 1930 1940 Q 1156].

_____ See also Marchlewski, Leon.

Nerking, Joseph. Quantitative Bestimmung über das Verhältniss des mit

siedendem Wasser extrahirbaren Glykogens zum Gesammtglykogen der Organe. Arch. ges. Physiol., Bonn, 85, 1901, (313–319). [1840 Q 1010 1426]. 1624

Nerking, Joseph. Ueber die elementare Zusammensetzung und das Invertirungs-vermögen des Glykogens. Arch. ges. Physiol., Bonn, 85, 1901, (320–329). [1840] Q 1426].

Nernst, W[alter]. Erwiderung auf einige Bemerkungen der Herren Arrhenius, Kohnstamm, Cohen und Noves. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (596–604). [7250].

und Riesenfeld, E. H. Ueber elektrolytische Erscheinungen an der Grenzfläche zweier Lösungsmittel. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1901, (54–61). [7250 C 6240].

und Schönflies, A[rthur].

Einführung in die mathematische Behandlung der Naturwissenschaften.

Kurzgetasstes Lehrbuch der Differential- und Integralrechnung mit besonderer Berücksichtigung der Chemie.

3. Aufl. München u. Leipzig, (E. Wolff, [Umschlagt.: Berlin, K. Hoffmann]), 1901, (XII + 340). 25 cm. 10 M. [7000].

Nestler, A[nton]. Ein einfaches Verfahren des Nachweises von Thein und seine praktische Anwendung. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (289–295). [1930 6500 Q 1885 9180 M 3120 5400].

Neuberg, Carl. Ueber die Farbenreaktionen von Zuckern. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 31, 1901, (564–573). [6150 1800].

Ueber den Nachweis der Bernsteinsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (574–578). [6150 1310 Q 1010].

Neufeld, C. A. Apparat zum Extrahiren von Lösungen mittels specifisch leichterer Flüssigkeiten. [Vortrag.] Zs. Unters. Nahrgsmittel., Berlin, 4, 1901, (15–16). [0910]. 1633

Die Weine der Hercegovina. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin,

4, 1901, (295–304, 337–363). [6500 Q 1884 M 3100].

Neugebauer, Edmund I... () zmiennej zawartości dwuwęglanu wapnia i magnezu w wodzie Wiślanej pod Warszawa. [Sur la teneur variable en bicarbonates de calcium et de magnésium de l'eau de la Vistule à Varsovie]. Chem. pols., Warszawa, I, 1901, (281–285). [6500].

Neuhauss, R[ichard]. Die Sensibilisirung der Gelatineplatten für Lippmann's Farbenverfahren. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (115–126). [7350].

Neumann, B[ernhard]. Ueber Elektrolytchrom. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (656–661). [0270 7250].

Neumann, Edgar. v. Wallach, Otto. Neumann, R. v. Krafft, Friedrich.

Neville, Allen. v. Pickard, Robert Howson.

Neville, F. H. v. Heycock, C. T.

Newth, G. S. A Laboratory Method for the Preparation of Ethylene. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (915–917) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (147–148) [Abstract]. [1120 1210].

Nichols, Henry W[indsor]. A New Test for Chlorine for Use with the Blowpipe. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (315–317). [0250 6100]. 1639

Nicholson, H. Utilisation of Carbon Dioxide as a Chemical Reagent. Chem. News, London, 84, 1901, (164). [0220].

Nicloux, Maurice. Sur la présence de l'oxyde de carbone dans le sang du nouveau-né. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1501–1504). [8040–6150].

Niederstadt, B. v. Tschirch, Alexander.

Niementowski, Stefan. v. Miklaszewski, B.

Nietzki, Rudolf. Chemie der organischen Farbstoffe. 4. verm. Aufl. Berlin (J. Springer), 1901, (XII + 338). 21 cm. Geb. 8 M. [5020]. 1642

und Dietschy, Richard. UeberTetranitrobenzol, Dinitrosodinitrobenzol und Trinitrophenylhydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (55-60). [1130—1230—1630].

1643

Noelting, E., et Freyss, G. Rapport au comité de chimie sur le mémoire portant l'épigraphe "Lutéoline," présenté au concours pour le prix Nro II. (Arts chimiques, Synthèse d'un colorant naturel.) Mülhausen, Bull. Soc. ind., 1901, (33–34). [5020].

Nörr, W. v. Scholl, Roland.

Nonhebel, G[ysbregt] K[ornelis]
A[driaan]. Biochemische arsenicumreactie. Verhouding tusschen chemie
en bakteriologie. [Biochemische Arsenicreaction. Das Verhältniss zwischen
Chemie und Bakteriologie]. Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901,
(120-126). [6100].

Norris, George L. The Determination of Manganese in Ferro-Manganese and Nickel in Steel. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (551). [6200-6500].

Norris, James F. On the Non-Existence of Trivalent Carbon. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (117-122). [0210].

The Chemistry of the Purine Group. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (463–469). [1930].

and Green, Erik H. The Condensation of Carbon Tetrachloride with Halogen Derivatives of Benzene by Means of the Friedel and Crafts Reaction. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (492-498). [1110 1130].

Some New Derivatives of Secondary Butyl Alcohol. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (293–318). [1110 1210]. 1650

and Kingman, William A. On the Isomorphism of Selenates and Tellurates. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (318–324). [0700 0760].

and MacLeod, Grace. On the Preparation of Triphenylmethane. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (499–504). [1130]. 1652

on Triphenylchlormethane. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (54–62). [1130].

North, Edward, 2nd. v. Fay, Henry.

Nottebohm, Eduard. Ueber die Einwirkung von unterbromigsaurem Natron

auf primäre Amine. Diss. Freiburg i. B. (Speyer & Kaerner), 1901, (35). 22 cm. 1 M. [0500 1630]. 1654

Novak, Franz. Die chemischen Vorgänge bei der Quecksilberverstärkung. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (254–256). [7350].

Noyes, Arthur A[mos]. A Modification of the Usual Method of Determining Transference Numbers, and . . . Influence of the Concentration on Their Values in . . . Tri-Ionic Salts. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 22, 1901, (37–57). Ithaca, N.Y., Cornell Univ., Physic. Rev., 12, 1901, (14–35). [0170 0420 7250].

Eine Abänderung der gewöhnlichen Methode zur Bestimmung der Ueberführungszahlen und Untersuchung des Einflusses der Konzentration auf diese letzteren im Falle einiger dreiioniger Salze. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (63–83). [7250 C 6240].

und Blanchard, A. A. Vorlesungsversuche zur Veranschaulichung der elektrolytischen Dissociation, der Gesetze des Gleichgewichtes und der Geschwindigkeit chemischer Vorgänge. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (1–27). [7250-7050-0920 C 6250].

Noyes, W[illiam] A[lbert]. Synthesis of Derivatives of Dimethylcyclopentanone, $\beta\beta$ -Dimethyladipic Acid, and $\alpha\beta\beta$ -Trimethyladipic Acid. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (392–402). [1310 1340 1540]. 1659

and Blanchard, W. M. Racemic Campholytic Acid and Racemic Dihydrohydroxycampholytic Acid. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (281–292). [1340].

The Determination of Sulphur in Iron and Steel. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (675–679). [0320 0660 6200].

and Lyon, Albert C. The Reaction Between Chlorine and Ammonia. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (460–463). [0250 0490]. 1662

and Warfel, R. R. The Boiling-Point Curve for Mixtures of Ethyl Alcohol and Water. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (463-468). [7200].

Oates, William Henry. v. Young, George.

 Obalski,
 T.
 Le laboratoire de Lavoisier.
 de Paris,
 29, (1r semest.), 1901 (218-222, av. fig.).

 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 1664
 <t

Ober, J. E. r. Whitney, W. R.

Obermiller, Julius. v. Pechmann, Hans von.

Oddo, G[iuseppe]. Sur les anhydrides sulfurique et disulfurique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (897–903). 1665

Oechsner de Coninck. Etude du nitrate d'uranium. Paris, C.-R. Λcad. sci., **132**, 1901, (90–91). [0810]. 1666

Oesterle, O[tto] A. Die Harz-Industrie im Südwesten von Frankreich. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (217–241). [1860 M 6500 J df]. 1667

Oesterlin, C. v. Wohl, Alfred.

Ogawa, Masataka. v. Divers, Edward.

Ohmann, O. Lehrgang der chemischen Untersuchung des Wassers (als zweites Capitel der Verbrennungserscheinungen). Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (1-13). [0050 0360].

Oker-Blom, Max. Die Resorption einer Lösung durch eine andere. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (744–750). [7150].

Olig, Al. Ueber die Backhaus'sche Kindermilch. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin. 4, 1901, (541-543). [6500 Q 1830].

Oosterbaan, A[llard]. Bydrage tot de quantitatieve bepaling van morphine in het opium. [Beitrag zur quantitativen Bestimmung des Morphins im Mohnsaft]. Utrecht, (J. van Boekhoven), 1901, (44), 23 cm. [6500].

 Oppenheimer, Carl.
 Grundriss der anorganischen Chemie.
 2. Aufl. Leipzig (G. Thieme), 1901, (VIII+156).
 18 cm.

 Geb. 3,50 M. [0100].
 1672

orlow, N. A. Ueber den Selengehalt in Schwefelsäure. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (66). [6100]. 1673

Orndorff, W[illiam] R., and Brewer, C[harles] E[dward]. The Constitution of Gallein and Coerulein. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (97-158). 5020].

Orndorff, W[illiam] R., and Thebaud, E. D. On the Two Modifications of Benzene-4-Azoresorcin and the Constitution of the Oxyazo Compounds. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (159-166). [1720].

Orton, K. J. P. Benzoylation of Fatty Acids in the Presence of Ammonia. Formation of Amides. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1351–1356) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (200) [Abstract]. [1310–1330]. 1676

and Garrod, Archibald E. The Benzoylation of Alkapton Urine. J. Physiol., Cambridge, **27**, 1901, (89–94). [8000 1330 6150]. 1677

See also Chattaway, F. D.

Ōsaka, Yūkichi. Budōtō no Baisenkō ni tsuite [On the Birotation of d-Glucose]. Tokyo, Kwag. K. Z., **22**, 1901, (698-724). [7300 1810]. Published also in Leipzig, Zs. physik. Chem., **35**, 1900, (661-706).

Beziehung zwischen der Dissociationsgrade eines Elektrolyts in Gegenwart anderer Elektrolyte. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (539–542). [7250 C 6250].

Osborne, W. A. Rigor mortis and the formation of d-lactic acid. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xlix-l). [8050 6300].

Ost, H[ermann], und Klapproth, W. Die Fällung des Zinns aus seinen Sulfosalzen und seine Trennung von Antimon durch Elektrolyse. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (817–827). [6200 0720 C 6220].

Oswald, A[dolf]. Zur Kenntniss des Thyreoglobulins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (121-144). [4010 Q 7822 1150].

Ostwald, [Wilhelm]. Gedenkrede auf Robert Bunsen. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (608–618). [0010]. 1683

——— Rede am Grabe Bunsens. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (687–688). [0010]. 1684

— Ueber Katalyse. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (995–1004). Natw. Rdsch., Braunschweig. **16**, 1901, (529–535, 545–547). [7050–8010 Q 1235]. Ostwald, [Wilhelm]. Berichtigung. [Betrifft den Erscheinungstermin seiner Arbeit über periodische Erscheinungen am Chrom.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (448–449). [0270]. 1686

O'Sullivan, Cornelius. Gum Tragacanth. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1164–1185) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (156–157) [Abstract]. [1800—1350—1810]. 1687

Ott de Vries, J. J., und Boekhout, F.W.J. Beitrag zur Kenntnis der Labgerinnung. Landw. Versuchst., Berlin, 55, 1901, (221–239). [6500 R 2600 Q 1837].

otto, M. Notiz über die Molekulargewichtsbestimmung des Ozons mittels der Wage. (Kritik der Arbeit von Ladenburg. A.: "Eine neue Methode zur Molekulargewichtsbestimmung des Ozons," diese Berichte, 34, (631). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1118–1119). [0550 7100].

otto, Richard. Weitere Beiträge zur chemischen Zusammensetzung verschiedener Apfelsorten aus dem Königl. pomologischen Institut zu Proskau O.-S. Gartenflora, Berlin, 50, 1901, (259–263). [6500 M 3120 Q 1875].

Ueber die Veränderungen in der chemischen Zusammensetzung der Aepfel beim Lagern. Gartenflora, Berlin, 50, 1901, (318–321). [6500 M 3120 Q 1875].

Ouvrard, L[éon]. Sur les borates de magnésie et des métaux alcalino-terreux. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (257– 259). [0160].

Pabst, Friedrich Robert. Zur Kenntnis der Derivate des 2-Jod-5-Nitro-p-Xylols mit mehrwertigem Jod. Diss. Freiburg i. B. (Speyer und Kaerner), 1901, (29). 22 cm. [1130].

Pagel, Sur le glycéroarséniate de chaux. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (449-452). [0140]. 1694

Pahl, C[arl] N[iclas]. Nya undersökningar öfver pyrofosfat af natrium, kaleium och magnesium. [New researches on Pyrophosphates of Sodium, Caleium, and Magnesium.] Stockholm, Vet.-Ak. Öfvers., 58, 1901, (161–180). [0500 0220 0460].

Pain, Percy. An Improvement on the B. P. Santonin Test. Pharm. J., London, (Sér. iv), **13**, 1901, (131). [6150]. 1696

Pakes, Walter Charles Cross, and Jollyman, Walter Henry. The Collection and Examination of the Gases produced by Bacteria from certain Media. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (322– 329). [8020].

Decomposition of Formic Acid into Carbon Dioxide and Hydrogen. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (386–391) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (29) [Abstract]. [1310 8020].

Oxidation of Formates by Nitrates. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (459–461) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (39–40) [Abstract]. [1310–8020].

Paliatseas, Photios G. v. Dobbie, James J.

Paris, G. Ueber die Empfindlichkeit einiger Verfahren zum Nachweise von Citronen- und Weinsäure. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (160–162). [6150 M 3120 Q 1885]. 1700

Parker, William H. v. Moore, Benjamin.

Parkin, J. On a reserve carbohydrate, which produces mannose, from the bulb of *Lilium*. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1901, (139–142). [1840].

Parmentier, F. Sur l'alumine contenue dans les eaux minérales. Paris. C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1332-1333). [6500 0120], 1702

Parry, E[rnest] J. Oil of Orange. Chemist and Druggist, London, **58**, 1901, (462). [6500]. 1703

Notes on Essential Oils. Chemist and Druggist, London, **58**, 1901, (588). [6500]. 1704

The Analysis of Shellac. Chemist and Druggist, London, **59**, 1901, (689). [6500]. 1705

Parsons, Charles Lathrop. The Use of Metallic Sodium in Blowpipe Analysis. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (159–161). [0500 6000]. 1706

The Identification and Properties of α and β -Eucaine. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (885–893). [1340].

Parsons, J. Herbert. Action of nicotine upon nerve-cells. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xxxviii-xxxix). [8000].

Partheil, A. Zur Kenntnis des Butterfettes. I. Peschges, W. Die kryoskopische Unterscheidung von Butter und Margarine. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (358–363). [6500 1310 Q 1839 1885].

Paschen, Fr. v. Runge, Carl.

Pasdermadjian, G. v. Ullmann, F.

Passon, Max. Zur Kalkbestimmung nach der Citratmethode. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (285–286). [6200].

Patein, G[ustave]. Dosage du glucose dans certaines urines. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (176-177). [6500].

Patterson, T. S. The Influence of Solvents on the Rotation of Optically Active Compounds. I. Influence of Water, Methyl Alcohol, Ethyl Alcohol, n-Propyl Alcohol and Glycerol on the Rotation of Ethyl Tartrate. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (167–216). [7300].

The Influence of Solvents on the Rotation of Optically Active Compounds. Part II. Influence of iso-Butyl Alcohol and of sec.Octyl Alcohol (Methylhexylcarbinol) on Ethyl Tartrate London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (477–493) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (40–41) [Abstract]. [7300]. 1713

and Dickinson, Cyril. The Preparation of Esters from other Esters of the same Acid. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (280–283) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (4) [Abstract]. [1310–7300].

Paul, B. H., and Cownley, A. J. The Detection and Chemical Identification of Arsenic. Pharm. J., London, (Ser. iv), 12, 1901, (136–138). [6100]. 1715

 Paul,
 Theodor.
 Untersuchungen über Theobromin und Kaffein und ihre Salzbildung.

 Salzbildung.
 Arch.
 Pharm., Berlin, 239, 1901, (48-90). [1930 7250 Q 9180 M 3120].

— Die Bedeutung der Ionentheorie für die physiologische Chemie. [Vortrag.] Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1901, (28–31). [7250 8000 Q 9010 C 6250].

Pauli, H. v. Curtius, Theodor.

Pauli, Robert. Die absolute Energie. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (13–14). [7000 C 2400].

Pavliček, F. v. Brauner, Bohuslav.

Pavy, F. W., and Siau, R. L. On the Nature of the Sugar present in normal Blood, Urine and Muscle. J. Physiol., Cambridge, **26**, 1901, (282–290). [8000]

Pawlewski, Br[onislaw]. Utlenianie aminów aromatycznych. des amines aromatiques]. Wszechświat, Warszawa, 20, 1901, (46–47). [5500 1630].

Kondensacya rezorcyny z chlorkiem benzylu. [Condensation de la résorcine avec le chlorure de benzyle]. Chem. pols., Warszawa,**I**, 1901, (24–25). [1130].

Péchard, E. Sur la réduction de l'acide molybdosulfurique par l'alcool. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (628-630). [0480]. 1722

Pechmann, H[ans] von. Tafeln zur qualitativen chemischen Analyse. Revidirt von O. Piloty. Als Manuscript gedruckt. 9. Aufl. München (Chem. Laborat. des Staates), 1901, (40). 19 cm. [6000].

und Graeger, Erdmanr. Ueber Oxycumarincarbonsäuren. (Studien über Cumarine. VI. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (378–386). [1330].

und Hanke, Erwin. Ueber Cumarine aus Phenolen und negativ substituirten Acetessigestern. (Studien über Cumarine. V. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (354–362). [1330 1230 1310].

und Krafft, E. v. Ueber Cumarine aus Phenol. (Studien über Cumarine. VII. Mittheilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (421–423). [1330] 12301.

und Obermiller, Julius.
 Ueber Abkömmlinge des β-Methylumbelliferons. Berlin, Ber. D. chem. Ges.,
 34, 1901, (660–674). [1910 M 3120].
 1728

und Röhm, Otto. Ueber α-Methylenglutarsäure, ein Polymerisationsproduct der Acrylsäure. III. Mittheilung über Polymerisationsproducte ungesättigter Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (427–429). [1310—1320].

Pechmann, H[ans] von. Sec also Volhard.

Peckham, S. F. v. Klein, Otto H.

Pedersen, Gullow. De nyere undersogelser af emodinholdige droger. (Latest researches on drugs containing emodin.) Kristiania, Farm. Tidssk., 9, 1901, (97-102). Aloë. [6500]. 1730

Peeters, Edgar. Sur l'isopropanolamine H₃C.CH(OH). CH₂.NH₂. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (259–265). [1610].

Pekelharing, C[ornelis] A[drianus]. Het bindweefsel by de oester. [Le tissu conjonctif chez l'huitre]. Utrecht, Onders. Physiol. Lab., (Ser. 5), **3**, 1901, (227–239) (Hollandais); Petrus Camper, Bydragen Anatomie, Haarlem, **1**, 1901, (228–236) (Français). [8040 Q 0525]. 1732

Pélabon, H[enri]. Action de l'hydrogène sur le protosulfure de bismuth. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (149-153). [0360 0660 0190]. 1733

Action de l'hydrogène sur le protosulfure de bismuth. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (78-80). [0190 0360].

Action de l'hydrogène sur le sulfure de mercure. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (777-785). [7050 0360 0660]. 1735

Action de l'hydrogène sur le réalgar et réaction inverse. Influence de la pression et de la température. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (774 –777). [7050 0360 0140]. 1736

Sur la vérification expérimentale d'une loi de mécanique chimique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1411–1413). [7150].

Pellat, H. Mesure du pouvoir rotatoire du sucre. Sa variation avec la température et la longueur d'onde. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (289–316). [1820].

 Pensky,
 B[erthold].
 Ueber einige

 Neuerungen an Waagen der Firma J.
 Xemetz in Wien.
 Zs. Instrumentenk.

 Berlin,
 21, 1901, (298-302).
 [9910 B 0130 C 0060 L 0500].

Pereira, A. Cardoso. Sur la recherche de l'acide salicylique dans le vin et la bière. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (475–476). [6150]. 1740

Perkin, A. G. Robinin, violaquercitrin and osyritrin. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (87–88). [1850 5010].

Perkin, F. Mollwo. Action of Caustic Potash and Soda on Stannous Sulphide. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (425-426). [0710]. 1742

A Simple Method for obtaining a Saturated Aqueous Solution of Sulphuretted Hydrogen, or a Constant Supply of the Gas. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (438). [0650].

Perkin, W. H. The action of nitric acid on methyl dimethylacetoacetate. Preliminary notice. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (204–205). [1310].

Perkin, W. H., jun. Tetramethylenecarbinol. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (329–331) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (33) [Abstract]. [1240].

Thorpe, J. F., [and, in part, Walker, C.]. The Synthetical Formation of Bridged Rings. Part I. Some Derivatives of Dicyclopentane. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (729 –791) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (110–113) [Abstract]. [1310 1340].

and Yates, J. The Action of Aluminium Chloride on Camphoric Anhydride. Part II. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1373–1396). [1340].

See also Gilbody, A. W., Lawrence, W. T., and Lees, F. H.

Perman, Edgar Philip. Vapour Pressure of Aqueous Ammonia Solution. Part I. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (718–725) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (46) [Abstractl. [7150].

Note on the Detection and Estimation of Nitric Acid in Combination with the Alkali Metals. Chem. News, London, **83**, 1901, (193). [6150 6300].

Perot, A. v. Fabry, Ch.

Perrier, et Pouget. Action du chlorure d'aluminium sur les alcools de la série grasse. Paris, Bul. socchim., (sér. 3), 25, 1901, (551-556). [1210].

Perrin, F. r. Lumière, A.

Perrot, L. v. Guve, Ph. A.

Péry, R. v. Barthe, L[éonce].

Petkow, N. Einige Analysen von Buffel- und Schafbutter, sowie Schweinefett und Wallnussöl aus Bulgarien. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, [826-828]. [6500 Q 1839 1540 M 3120].

Pettenkofer, Max von [†]. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (181–182). [0010 Q 0010]. 1752

Pfanhauser, W. Ueber das elektrochemische Verhalten des Nickelammonsulfates. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (698-710). [7250 C 6200].

Pfanhauser, jr., W. Streuung der Stromlinien in Elektrolyten. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (895-897). [7250 C 6200 5680]. 1754

Pfaundler, [Leopold]. Ueber Farbenphotographie mittels Beugungsgitter. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (177–187). [7350 C 3630].

Pfeiffer, Otto. Zur Handhabung des Le Chatelier'schen Pyrometers. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (390-391). [0910 C 1230]. 1757 Pfeiffer, P. Die Wernersche Theorie

Pfeiffer, P. Die Wernersche Theorie der Constitution der Metallammoniake. Natw. Rdsch., Braunschweig, **16**,1901, (366–368, 379–380). [0490]. 1758

Pfeiffer, Th., und Lemmermann, O. Die Verwendung einer Pepsinlösung zur Untersuchung von tierischem Kot und Stallmist. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (129–140). [6500 Q 7055].

Phillips, Francis C. Compounds of Methyl Sulphide with Halides of Metals. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (250–258). [0250—1210—2000].

On the Determination of Hydrogen in Gas Mixtures. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (354–356). [0360 6400]. 1761

Phillips, Henry Ablett. v. Hewitt, John Theodore.

Phisalix. v. Béhal, A.

 Pick, W.
 Ueber die elektrochemische

 Bildung eisensaurer Alkalisalze.
 Zs.

 Elektroch., Halle, 7, 1901, (713-724).
 [0930 0320].

 (p-1881)
 1762

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. Formation of Amides from Aldehydes. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (520-522) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (45) [Abstract]. [1300 1400]. 1763

Hydroxyoxamides. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (841–846) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (123) [Abstract]. [1310 1330 1630].

Pickel, J. M. An Automatic Filter-Washer. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (589–593). [0910] **1766**

Pictet, Amé, et Rotschy, A. Sur trois nouveaux alcaloïdes du tabac. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (971–972). [3010].

Ueber neue Alkaloïde des Tabaks. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (696–708). [3010 1930 1640 1650 Q 1260 M 3120].

Pictet, Raoul. Der Sauerstoff und seine Bedeutung in der Industrie. Vortrag. Zs. komprim. Gase, Weimar, 5, 1901,(49-64). [0550]. 1769

Zur mechanischen Theorie der Explosivstoffe. Zs. komprim. Gase, Weimar, 5, 1901, (67–72, 83–89). [7200].

Pierron, P. Sur l'oxydation électrolytique des nitrotoluènes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (852–854). [0930 1130]. 1771

Piloty, O. v. Volhard.

Pinkus, S. N. On the Precipitation of Proteids with Anhydrous Sulphate of Sodium. J. Physiol., Cambridge, 27, 1901, (57–65). [4010].

Pinner, A[dolf], und Kohlhammer, E. Ueber Pilocarpin. (III. Mitteilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (727–736). [3010–1930–1350–M 3120 Q 1260].

Pinnow, Joh. Ueber die Bildun aromatischer quaternärer Ammoniumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1129–1138). [1630 1640 1930].

Plahn, H. Ueber die Quotientenbestimmung in Füllmassen, Abläufen, etc. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (64–65). [6500 Q 1885]. 1775

Platner, Gustav. Die Mechanik der Atome. Berlin (M. Krayn), 1901, (IV + 97). 26 cm. 2,50 M. [7000 C 0100].

Plymen, F. J. v. Hall, A. D.

Poda, H. Ein einfacher Apparat zur gleichzeitigen Bestimmung des Fettes und des Wassers in der Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (492–496). [6000 6500 Q 1839].

Polstorff, Karl. Leitfaden der qualitativen Analyse und der gerichtlichchemischen Analyse. Leipzig (S. Hirzel), 1901, (144). 23 cm. 2 M. [6000 8000 Q 1010 M 3120]. 1778

Pommerehne, H. Ueber das Damascenin, einen Bestandteil der Samen von Nigella Damascena L. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (34–39). [1150—1350—6500—3010—M—3120—2300]. 1779

Pond, F. J., York, H. J., and More, B. L. On α-Oxybenzylidene Acetophenone. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (789–796). [1530]. 1780

Ponsot, [A.] Actions chimiques dans les systèmes dissous et gazeux. Tension de vapeur. Hypothèse d'Avogadro. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1551– 1553). [7150].

Sur la chaleur spécifique moléculaire des gaz composés dissociables. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (147–148). [7200]. 1782

 Pool,
 J[ohan]
 F[rederik].
 Thymotal.

 Pharm.
 Weekbl.,
 Amsterdam,
 38, 1901,

 No. 1.
 [1230].
 1783

Pope, Frank Geo., and Hird, Jas. Morton. Derivatives of 3-Nitrotolyl-4-hydrazine. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1141-1144) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (186) [Abstract]. [1630.].

Pope, William Jackson, and Harvey, Alfred William. The Inversion of the Optically Active ae-Tetrahydro-β-naphthylamines prepared by the aid of d- and 1-Bromocamphorsulphonic Acids. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (74–87). [1640 7300]

Optically Active
Nitrogen Compounds and their Bearing
on the Valency of Nitrogen, d- and
l-a-Benzylphenylallylmethylammonium
Salts. London, J. Chem. Soc., 79, 1901,

(828-841) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (120-121) [Abstract]. [1630 7300]. 1786

Poppenberg, Otto. v. Stock, Alfred.

Popplewell, J. M. Rapid Method for the Determination of Prussian Blue in Spent Oxide. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (225). [6300]. 1787

Pottevin, H[enri]. Sur la constitution du gallotannin. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (704–706). [8010 1330 1850].

Pouget. v. Perrier.

Pouret, Ch. Action du bromure d'alominium sur quelques hydrocarbures chlorés acycliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (191–194). [1110].

d'aluminium sur les hydrocarbures chlorés acycliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (293–299). [1110].

Power, Frederick B. A Soluble Manganese Citrate and some Compounds of Manganese with Iron. Pharm. J. London, (Ser. iv), 13, 1901, (135–137). [1310].

Chemistry of the Bark of Robinia Pseud-acacia. Pharm. J., London, (Ser. iv), **13**, 1901, (258–261, 276–279). [6500 4020]. 1792

and Lees, F. H. The constituents of the essential oil of Asarum Canadense. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (210–211). [6500]. 1793

and Shedden, F. Derivatives of gallic acid. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (242–243). [1630]. 1794

Pozzi-Escot, E. De la recherche des alcaloïdes par voie microchimique. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (920–921). [3000].

Contribution à la recherche microchimique des alcaloïdes. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1062). [3000 6150].

Prandtl, W. v. Hofmann, K. A.

Preiss, Meyer. Zur Frage über die Beschaffenheit der sibirischen Kuhbutter vom chemisch-hygienischen Standpunkte. Diss. Berlin (Max Günther), 1901, (29). 21 cm. 0,50 M. [6500 Q 1839]. 1797

Prescher. Die Ursachen der Unwirksamkeit des Strychnins. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (223). [3010 Q 9130].

1798

Prescott, Albert B[enjamin], and Johnson, Otis C. Qualitative Chemical Analysis; . . . Analytical Operations and Laboratory Methods in Inorganic Chemistry. 5th ed. New York, (Van Nostrand), 1901, (XI + 420). 23·5 cm. [0900 6000].

Preuss, Paul. Guttapercha aus Mittelamerika. Tropenpflanzer, Berlin, **5**, 1901, (101–105). [6500 M 3120]. 1800

Prey, C[arel]. Synthese van trioxyboterzuur. [Synthese der trioxybuttersäure]. Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (85). 23 cm. [1310]. 1801

Prey Jz., C[arel]. Synthese van trioxyboterzuur (erythrietzuur). [Synthesis of trioxybutyric acid (erythric acid)]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 10, 1902, (21–22) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 4, 1902, (77–78) (English). [1310]. 1802

Preyer, Axel. Ueber Kakaofermentation. Tropenpflanzer, Berlin, **5**, 1901, (157–173). [8020 R 1820 2620 M 3100 5400 Q 1885].

Price, Thomas Slater. The Reaction between Ethyl Alcohol and Hydrochloric Acid. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (303–321). [7050]. 1804

Prideaux, E. B. R. Investigation into Kauri-resin. Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., **33**, 1901, (368–376). [1850].

Priest, Martin. v. Moor, C. G.

Pringsheim, E[rnst], und Gradenwitz, O. Photographische Reconstruction von Palimpsesten. Jahrb. Phot., Halle, 15, 1901, (52–56). [7350]. 1806

 Prior, E., und Schulze, H. Beiträge zur Physik der Gährung. (Referent: E. Prior.) Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (208-215). [8020 R 1820 Q 1200 M 3100].

Procter, H. R. International Association Method of Tannin Determination. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (104). [6500].

Proscher. Zur Kenntniss der Ehrlich'schen Dimethylamidobenzaldehydreaktion. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (520–526, mit 1 Taf.). [6500 Q 8306 1430]. 1809

Prosin, M. v. Sabanejeff, A.

Prost, Eugen. Ueber die Fluorbestimmung in Zinkblenden. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (292-293). [6200 (f-12]. 1810

Prunier. Sur la préparation de l'acide cyanhydrique officinal. J. pharm. chim., Paris, (sér 6), **13**, 1901, (61–64). [1310].

Puchner, H. Ueber die Bestimmung der Trockensubstanz in Bodenproben. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (309–324). [6500]. 1812

Puckner, W. A. The Extraction of Morphine with Immiscible Solvents. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (470–473). [6500]. 1813

Puls, Karl. Ein Beitrag zur elektrolytischen Oxydation von Toluol. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (263). [7250 1130].

Purdie, Thomas, and Barbour, William. The Influence of Solvents on the Rotatory Powers of Ethereal Dimethoxysuccinates and Tartrates. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (971–982) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (158) [Abstract], [7300—1310].

Quasig, R. v. Ladenburg, Albert. Quennessen. v. Leidié.

Quinan, K. B. A New Method for the Estimation of Soluble Nitrocellulose in Guncotton and Smokeless Powder. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (258–264). [6300 6500]. 1817

Quincke, G[eorg]. Ueber unsichtbare Flüssigkeitsschichten und die Oberflächenspannung flüssiger Niederschläge bei Niederschlagmembranen, Zellen, Colloiden und Gallerten. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1901, (858–874). [7150 C 0300].

Rabe, H. Das Vergleichsmanometer. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (950–951). [0910]. 1819

 Rabe,
 W. O.
 Ueber die physikalische

 Isomerie des Thallopikrats.
 Zs. physik.

 Chem.,
 Leipzig,
 38, 1901, (175–184).

 [0790 7000 1230 G 520].
 1820

Racine, R. Bemerkungen zur Frage nach dem Gehalte der holländischen Butter an flüchtigen Fettsäuren. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (568– 571). [6500 Q 1839]. 1821

Radcliffe, L. v. Marchlewski, L.

- 2

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. Ueber die Phosphate ar matischer Amine und die Abhängigkeit ihrer Bildung und Beständigkeit von ihrer Zusammensetzung und Structur. Ein Beitrag zu der Frage nach der gegenseitigen Beeinflussung der Reactionsfähigkeit verschiedener Radicale in derselben Molekul. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (219–222, 243–245, 261–262, 279–281). [1630–7050–1720–1930].

Raimann, Emil. Zur quantitativen Bestimmung kleinster Zuckermengen im Harn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (390–402). [6300 Q 8321].

Raken, H[erman]. v. Cohen, E[rnst].

Ramage, Hugh. Volumetric Estimation of Manganese. Chem. News, London, 84, 1901, (209–210). [6200]. 1824

Noel. See also Hartley, Walter

Ramsay, William. Note on the Supposed Formation of an Oxide of Hydrogen higher than the Dioxide. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1324–1326) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (197) [Abstract]. [0360].

and Homfray, Ida. Colorimetric Method for determining Oxygen dissolved in Water. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (1071–1074). [6200 6500].

and Travers, Morris W. Argon and its Companions. London, Proc. R. Soc., 67, 1901, (329–333) (Abstract); Phil. Trans. R. Soc., 197, 1901, (47–89, with 3 pl.) [Full paper] [0130 0430 0840 0370 0530 0100].

Sec also Travers, Morris W.

Racult, F[rançois]. Die chemischen Ergebnisse der Kryoskopie und der Tonometrie. Vortrag. [Uebersetzung.] Natw. Rdsch., Braunschweig, **16**, 1901, (415–418, 432–434, 443–445). [7200].

Rasch, H. Künstliche Sprengung von flüssiges Acetylen enthaltenden Stahlflaschen. Zs. komprim. Gase, Weimar, 4, 1901, (161–163). [7000]. 1830

Raudnitz, R. W. Lie Lähmung der Ilatinkatalyse durch Gifte. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (551–552). [0610 7050 8020 Q 1235]. 1831

Raudnitz, R. W. Beiträge zur Kenntnis der oxydativen Fermente und Superoxydasen. Zs. Biol., München, 42, 1901, (91–106). [8020 Q 1235 5130 1837].

Rauter, Gustav. Kupferoxyd für die Glasfabrikation. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (753–754). [0290 1833

Rây, P. C. A new series of dimercuriammonium salts. Part I. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (96). [0380].

Ueber Mercuronitrit. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (250–256). [0380]. 1835

Rayleigh, Lord. On a New Manometer and on the Law of the Pressure of Gases between 1.5 and 0.01 Millimetres of Mercury. London, Phil. Trans. R. Soc., 196, 1901, (205-223). [0910-7150].

Spectroscopic Notes concerning the Gases of the Atmosphere. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 1, 1901, (100–105). [7300].

Recoura, A[lbert]. Action d'un hydrate métallique sur les solutions des sels des autres métaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1414–1416). [0100 0290].

Redwood, Boverton. v. Thomson, J. H.

Reichard, C. Ueber den Nachweis des Kaliums durch pikrinsaures Natron unter Berücksichtigung der übrigen Alkalimetalle, des Thalliums und Ammoniaks. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (377–384). [6100].

Ueber den Nachweis der Chromsäure durch Wasserstoffsuperoxyd bei Gegenwart von Vanadinsäure. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (577–586). [6150].

Reiche, H. von. Empl. adhaesiv. D. A.-B. IV. Pharm. Ztg., Berlin, **46**, 1901, (301, 339). [6500 Q 9190 M 3120].

Reicher, L[odewyk] Th[eodorus]. Over het gehalte aan vluchtige vetzuren by de Nederlandsche boters. [Ueber den Gehalt an flüchtigen Fettsäuren bei den niederländischen Buttern]. Tydschrift voor toegepaste scheikunde en hygiene. Middelharnis, 4, 1901, (83–89). [6500 Q 1839].

Reid, E. Waymouth. Gelatine Filters. J. Physiol., Cambridge, **27**, 1901, (161–173). [8000]. 1843

Intestinal Absorption of Maltose. J. Physiol., Cambridge, **26**, 1901, (427–435). [8040]. 1844

Reik, Richard. Laboratoriumsapparate. 1. Rückflüsskühler. 2. Filtriumd Wägeapparat für hygroskopische Substanzen. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (11). [0910].

Reinbach, H. v. Conrad, Max.

Reinders, W. v. Bredig, G.

Reinhardt, Carl. Sicherheitspipette mit Ventil im Saugrohre. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (25). [0910]. 1846

Reinsch, A. Ist die Sesamöl-Reaktion einer Butter beweisend für das Vorliegen einer Fälschung? Milchztg, Leipzig, 30, 1901, (643–644). [6500 Q 1836].

Reiss, F. Neue Laboratoriumsapparate. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (322–323). [0910]. 1848

Reitter, Hans. Ueber das molekulare Drehungsvermögen der n-Acidyl-l-Aepfelsäureäthylester. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (129–167). [7300 C 4040].

 Remsen, Ira.
 A College Text-Book of Chemistry.

 London, (Macmillan), 1901, (xx + 689).
 20 cm.

 8s. 6d.
 [0030].

An Introduction to the Study of Chemistry. 6th ed. New York, (Holt), 1901, (xxiv + 456). 19 cm. [0030].

and Garner, W. W. On the Action of Aromatic Sulphonchlorides on Urea. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (173–190). [1300—1310].

and Turner, H. J. On the Action of Aromatic Sulphonchlorides on Thiourea. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (190–202). [1300–1853]

Rengade, E. v. Chabrié, C.

Reuter, Baptist. v. Ebert, Gustav.

Reuter, Karl. Ueber den färbenden Bestandteil der Romanowsky-Nocht' schen Malariaplasmodienfärbung, seine Reindarstellung und praktische Verwendung. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 1, 30, 1901, (248–256, mit 2 Taf.). [5020 R 0300 4040 1200 N 0431 L 0300]. 1854 **Reychler,** A. Note relative à l'examen du beurre et des graisses. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (142–143). [6500].

Recherches sur les oxydes de chlore. (sér. 3), **25**, 1901, (659-665). [0250].

Le peroxyde de chlore comme stérilisateur des eaux alimentaires. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (665–669). [0250].

Reymenant, L[éon] van. Sur l'acétone méthyléthylique CH₃-CO-CH₂-CH₃-Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (27-41). [1510 1310].

Reynaud, Georges. v. Hébert, Alexandre.

Rhodes, Herbert. v. Brunton, T. Lauder.

Rich, E. M. v. Jackson, W.

Richard, Marius. Réserve gros bleu d'alizarine sous rouge de paranitraniline. Mülhausen, Bull. Soc. ind., **1901**, (97– 99). [5020 1630].

Réserves solides sous rouge de paranitraniline. Mülhausen, Bull. Soc. ind., **1901**, (99–100). [5020 1860].

Richards, Joseph W. The Measurement of Gold and Silver Buttons in Quantitative Blowpipe Assays. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (203-212). [6200 G 32]. 1861

Notes on some Blowpipe Tests. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (212–215). [6000].

Richards, Percy A. E. The Occurrence of Barium in the Spring Water of Boston Spa. London, Anal., 26, 1901, (68–71). [6500].

Richards, Theodore William, and Archibald, Ebenezer Henry. A Study of Growing Crystals by Instantaneous Photomicrography. Boston, Mass., Amer. Acad. Arts Sci., Proc., 36, 1901, (341–353, with 3 pl.). Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (61–74, with pl.). [7100 G 240].

and Fraprie, Frank Roy. The Solubility of Manganous Sulphate. Boston, Mass., Amer. Acad. Arts Sci., Proc., **36**, 1901, (509-514). Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **23**, 1901, (75-79). 1865

Richardson, A. A kerosene oil blowpipe. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (151-152). [0910]. 1866

Richardson, Clifford, and Wallace, E. C. Petroleum from the Beaumont, Texas, Field. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901. (690–693). [6500].

Richardson, George M. The Constitution of Benzene. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (123-144). 1868

Richmond, H. Droop. The Composition of Milk. London, Anal., **26**, 1901, (310–317). [6500].

and Richmond, Sylvester Oliffe. The Physical State in which Fat exists in Cream. London, Anal., **26**, 1901, (117–123). [6500]. 1870

Richmond, Sylvester Oliffe. v. Richmond, H. Droop.

Richter, Andreas. Zur Frage der chemischen Reizmittel. Die Rolle des Zn und Cu bei der Ernährung von Aspergillus niger. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 7, 1901, (417-429). [M 3060 7700 R 1600]. 1871

Richter, E. Ueber aromatische Borbromide und über die Borbenzoësäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26–40). [1330 0160 2000]. 1872

Richter, V. von. Chemie der Kohlenstoffverbindungen oder Organische Chemie. 9. Aufl. Bd 2. Carbocyclische und heterocyclische Verbindungen von R. Anschütz und G. Schroeter. Bonn (Fr. Cohen), 1901, (XIX + 809). 21 cm. 15 M. [1000].

Rideal, Samuel. The Aeration Test for Sewage Effluents. London, Anal., **26**, 1901, (197–202). [6500]. 1874

and Stewart, C. G. Determination of Dissolved Oxygen in Waters in Presence of Nitrites and of Organic Matter. London, Anal., **26**, 1901, (141–147). [6500].

Rieger, E. Ueber die Konstitution halbkomplexer Salze nach ihrer elektrolytischen Ueberführung. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (863–868, 871–876). [7000 7250 C 6240]. 1876

Riegler, E. Eine einfache gasvolumetrische Bestimmungsmethode des Formaldebyds. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (92–94). [6300–1410]. 1877.

Riegler, E. Eine einfache gasvolumetrische Bestimmungsmethode des Acetons im Harn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (94–97). [6300 Q 8320].

Riesenfeld, E. H. Ueber elektrolytische Erscheinungen an der Grenzfläche zweier Lösungsmittel. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (645–647). [7250 C 6240].

- v. Nernst, Walter.

Riiber, C. N. Eine Modification des Landsberger'schen Apparates zur Bestimmung der Siedepunktserhöhung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1060– 1064). [0910 7100 C 1860]. 1880

Riiber, Severin H. R., und Riiber, C. N. Die Bestimmung des Rohrzuckers und Milchzuckers in der condensirten Milch. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (97–110). [6500 Q 1834]. 1881

Ringer, Wilhelm Eduard. Over mengsels van zwavel en seleen. [On mixtures of sulphur and selenium.] Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (74, with pl.). 23 cm. [7000 0700 C 2480]. 1882

Riquier. v. Louise.

Rising, Adolf. v. Bamberger, Eugen.

Ritchie, James. Artificial Modifications of Toxines with special Reference to Immunity. J. Hygiene, London, 1, 1901, (125–144). [8050].

Robertson, William. v. Forster, Martin Onslow.

Rodt, V. Filtrirapparat mit automatischem Aufguss. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (25). [0910]. 1884

Roeder, Georg. v. Fischer, Emil.

Röhm, Otto. Ueber die Darstellung von Acrylsäuremethylester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (573–574). [1320].

See also Pechmann, Hans v.

Roessiger, A. Zur Alkalitätsfrage [beim Zucker]. D. Zuckerind., Berlin, 26, 1901, (918–919). [6500 1820 Q 1885].

Rohmer, Martin. Scheidung des Arsens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (33–38). [0140 6200 G 12]. 1887

Rohrbaech, E. Ueber einige aromatische Tellurverbindungen. Liebigs

Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (9–18). [2000 0760].

Rojahn, W. v. Soden, H. v.

Romburgh, P[ieter] van. Over het gekristalliseerde bestanddeel van de aetherische olie van Kaempferia Galanga L. [On the crystallised constituent of the essential oil of Kaempferia Galanga L.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (9-11) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (38-41) (English). [1330 M 3120 6000].

Over de inwerking van salpeterzuur op de esters van methylphenylaminomierenzuur. [On the action of nitric acid on the esters of methylphenylaminoformic acid.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (443–445) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (451–453) (English). [1330].

Roozeboom, H. W. Bakhuis. Ueber die Bedeutung der Phasenlehre. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, I, 1901, (169-171). [7000 C 2480]. 1891

boom, H. W. See also Bakhuis Rooze-

Roscoe-Schorlemmer's ausführliches Lehrbuch der Chemie von Jul. Wilh. Brühl. Bd. 8. Die Kohlenwasserstoffe und ihre Derivate oder Organische Chemie. Th. 6, bearb. mit Edvard Hjelt und Ossian Aschan. Braunschweig (Fr. Vieweg u. S.), 1901, (XXXIX+ 1045). 23 cm. M 22. [1000 0030].

Rose. v. Keidel.

Rosenfeld, Maximilian. Explosionsversuche. Explosion eines Gemisches aus Leuchtgas und Luft. Zs. physik. Unterr., Berlin, **14**, 1901, (162–164). [7200–0050]. 1893

Eine neue Acetylenlampe nach dem Tauchsystem. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (178). [0910]. 1894

Rosenheim, Otto. Concerning the Influence of Selenium on Certain Tests for Arsenic. Chem. News, London, 83, 1901, (277-280). [6100]. 1895

See also Tunnicliffe, F. W.

Rosenthal, Theodor. Beiträge zur Chemie des Braunkohlentheers. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (665–667). [6500].

Rosenstiehl, A[uguste]. Réduction des matières colorantes azoïques nitrées. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (985–988). [1720 5020]. 1897

Rossel, A., und Landriset, E. Analyse und Reinigung des Acetylens. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (77–82). [6400].

Rosset, Georges. Note sur une pile électrique spontanément régénérable par réoxydation directe à l'air. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (541-543). [0920].

Rothmund, V[iktor]. Die Gegenseitigkeit der Löslichkeitsbeeinflussung. (Nach Versuchen von N. T. Wilsmore.) [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (675–678). [7150 C 2480].

Rotschy, A. v. Pictet, Amé.

Roux, E. v. Maquenne, L.

Rowland, S. v. Hedin, S. G.

Rowland, Sydney. v. Harden, Arthur.

Różycki, A. v. Kostanecki, Stanislaus v.

Różycki, Leon. O syntezie pyrogallolu z chlorkiem etylu (butylu?). [Sur la condensation du pyrogallole avec le chlorure de butyle.] Wiad. farm., Warszawa, 28, 1901, (137–138). [1230 1110].

Rudolffi, Josef. Die Brandlöschung vom wissenschaftlichen Standpunkt aus betrachtet. Eine chemisch-physikalische Studie. Leipzig (O. Mutze), 1901, (VIII + 74). 22 cm. 2 M. [7200].

Rudolphi, Max. Die Molekularrefraktion fester Körper in Lösungen mit verschiedenen Lösungsmitteln. Ravensburg (O. Maier), 1901, (57). 22 cm. 1,20 M. [7300 C 3860]. 1903

Eine neue Pyknometerform (Hohlcylinder-Pyknometer). Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (447–448). [7100 B 0130].

Ueber die Molekularrefraktion des Chloralhydrats in Lösungen mit verschiedenen Lösungsmitteln. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (426–447). [7300—1410—C 3860]. 1905

Rümpler, A. Zur Bestimmung des Kaligehaltes im Ackerboden. Vorläufige Mitteilung. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (149). [6200 6500]. 1906 **Rümpler,** A. Ueber die Absorption von Kali durch Silicate. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (585–589, 625–630). [6500 0420 0710 G 12 M 3120].

Ruff, Otto. Flüssige Luft als Hilfsmittel bei chemischen Arbeiten. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (277–288). [0910].

Ruhemann, Siegfried. Condensation of Phenols with Esters of the Acetylene Series. Part V. Homologues of Benzo-γ-pyrone. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (918–922) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (155–156) [Abstract]. [1230 1330 1910]. 1909

and Bausor, Harold W. Condensation of Phenols with Esters of the Acetylene Series. Part IV. Benzo-y-pyrone and its Homologues. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (470–474) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (40) [Abstract]. [1910].

and Wragg, Ernest. Condensation of Phenols with Esters of the Acetylene Series. Part VI. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1185–1191) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (187–188) [Abstract]. [1230 1330 1910].

Rundqvist, Carl. Om Alkaloidernas kvantitativa fördelning uti Radix Ipecacuanhae. [Quantitative distribution of alkaloids in Radix Ipecacuanhae.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **5**, 1901, (49– 50). [6500 Q 9130]. 1912

Kamala-förfalsningar. [Contribution to the discovery of adulterations in Kamala.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **5**, 1901, (85–86). [6500]. 1913

Om veratroidinets lokalisation uti Veratrum -arter. [Localisation of the Veratroidine in different species of Veratrum.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **5**, 1901, (113-114). [3010 Q 9130].

Zur histochemischen Kenntnis des Helleborus niger. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (412). [1850 8030 M 3120 Q 9135 M 2000 5400].

Runge, C[arl], und Paschen, F[r.]. Beiträge zur Kenntnis der Linienspectra.

Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **5**, 1901, (725–728). [7300 C 3030]. 1917

Runyan, E[lmer] G[ardner]. A New Indicator for Use in Determining Total Acidity of Wines. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (402–405). [6000 1918

Rupp, E. Ueber die Quecksilberbestimmung im offizinellen Hydrargyrum salicylicum. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (114–118). [6200 Q 9125]. 1919

Rupp, Philip. Zur Kenntnis der aromatischen Aldehyde. Diss. Freiburg i. B. (Speyer u. Kaerner), 1901, (35). 22 cm. 1 M. [1430]. 1920

Russell, E. J. v. Hall, A. D.

Russig, F., und Fortmann, G. Zur Kresolbestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (157–160). [6300]. 1921

Rutherford, E. Einfluss der Temperatur auf die "Emanationen" radioaktiver Substanzen. [Uebersetzung]. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (429–431). [0620 0770 C 4240]. 1922

Rutten, G[erardus] M[arie]. v. Bemmelen, J[akob] M[aarten] van.

Ryan, Hugh, and Mills, W. Sloan-Preparation of Synthetical Glucosides. II. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (704–707) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (90) [Abstract]. [1810] 1850].

Ryder, John, and Greenwood, Alfred. Arsenic in Beer. Chem. News, London, 83, 1901, (61). [6200]. 1924

Ryn, J. J. L. van. Untersuchungen über die Ursachen der wechselnden Zusammensetzung der Butter. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (347–378). [6500 Q 1839]. 1925

Sabanejeff, A[lexander P.], et Prosin, M. Etudes d'une nouvelle classe de combinaisons organiques: isonitriles et nitriles cycliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (823-828). [1930-1660].

Sabatier, Paul. Hydrogénations directes réalisées en présence du nickel réduit : préparation de l'hexahydrobenzine. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (210-212). [0540 1140]. 1927

Action d'un oxyde ou d'un hydrate métallique sur les solutions des sels des autres métaux: sels basiques mixtes. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1538–1540). [0100].

Sabatier, Paul, et Senderens, J[ean] B. Méthode générale de synthèse des naphtènes. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (566-568). [0540-1140]. 1929

Hydrogénation de divers carbures aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1254-1257). [0540 1130 1140 1150]. 1930

des carbures incomplets en présence de divers métaux divisés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (671-678). [0360 1120].

Action de divers métaux divisés sur l'éthylène et l'acétylène. Paris, Bul. soc. chim., (sèr. 3), **25**, 1901, (678-684). [1120 0540 0260].

 Sachs, Fr.
 Rübenuntersuchung.
 D.

 Zuckerind.,
 Berlin,
 26,
 1901,
 (631).

 [6500 1820 M 3120].
 1933

Sachs, Franz. Ueber die Darstellung von Anilen der Säurecyanide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (494–503). [1630—1330].

Condensation von aromatischen Nitrosoverbindungen mit Methylenderivaten. [3. Mittheilung.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (118–123). [1630–1330].

Sack, J[ohannes]. v. Greshoff, M[aurits].

Sackur, Otto. Ueber den Einfluss gleichioniger Zusätze auf die elektromotorische Kraft von Flüssigkeitsketten. Ein Beitrag zur Kenntnis des Verhaltens starker Elektrolyte. Zs. physik. Chem., Leipzig, 38, 1901, (129–162). [7250 C 6250 5610].

Ueber elektrolytische Kurzschlüsse in Flüssigkeitsketten. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (781–784). [7250 C 6250]. 1937

Zur Kenntnis des Dissociationszustandes starker Elektrolyte. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (784–787). [7250 C 6250].

Saito, S., und Katsuyama, K. Beiträge zur Kenntniss der Milchsäurebildung im thierischen Organismus beim Sauerstoffmangel. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (214–230). [1310 Q 1510 5025 7680]. 1939

Zucker im normalen Hühnerblute.

Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (231–234). [1810 Q 5025 N 5811]. 1940

Salaskin, S. Ueber die Bildung des Leucinimids bei der peptischen und tryptischen Verdauung des Oxyhämoglobins resp. des Globins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (592–597). [8040 1610 1930 Q1610 1145 1156]. 1941

Salkowski, E[rnst]. Ueber die Paranucleinsäure aus Casein. I. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (245–267). [1350 4010 Q.1151].

Pentosen, insbesondere der J-Arabinose im Thierkörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (393–412). [1810 8040 Q 1430 7722 7930].

Samojloff, A[leksandr Filipovič], und Judin, A. Zur Methodik der Gasanalyse. Arch. Anat. Physiol., Leipzig, Physiol. Abth., 1901, (338–352). [6400 Q 1001.1044]

Sand, H[enry] J. S. Sur la concentration aux électrodes dans une solution, avec rapport spécial à la libération d'hydrogène par l'électrolyse d'un mélange de sulfate de cuivre et d'acide sulfurique. Electrochimie, Paris, **7**, 1901, (1-2). [7250].

Sanders, Warren W. v. Norris, James F.

Sandmann, O. Die Carbidindustrie und ihre Beziehungen zur technischen Chemie. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (673–675). [2000]. 1946

Santesson, C[arl] G[ustaf]. Kurze pharmakologische Mittheilungen. 1. Einiges über die Wirkung des Sabinable. 2. Enthält das Curare Eiweiss? Skand. Arch. Physiol., Leipzig, 11, 1901, (228–244). [3010 Q 9190 913) M 3120].

1947 Sarthou, J. Contribution à l'étude de la nature des oxydases. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (464– 465). [8010].

Sartori, A. Tabellen zur Berechnung quantitativer chemischer Analysen, unter Zugrundelegung der von Landolt, Ostwald und Seubert für die Praxis empfohlenen Atomgewichtszahlen. (Mit Nachträgen.) Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (202–376). [6200 6300]. Sartori, A. Zur Bestimmung der Phophorsäure im Weine nach der Reichsmethode. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, 263–264). [6500-6300]. 1950

Satie, C. v. Jeancard, P.

Sawjalow, W. W. Zur Theorie der Eiweissverdauung. Arch. ges. Physiol., Bonn, **85**, 1901, (171–225). [8040 Q 7330].

Sazerac, R. r. Bertrand, Gab.

Schadee van der Does, H. Onderzoekingen over de multirotatie van dextrose en lactose. [Researches on the multirotation of dextrose and lactose.] Arch. Java. Suiker., Soerabaia, 9, 1901, (49–67). [1800 7300].

Schaer, Ed[uard]. Ueber physikalische und chemische Veränderungen der Eisenoxydsalze in ihren Lösungen. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (257–283). [0320-7050].

Beobachtungsreihen über Veränderung physikal.-chem. Eigenschaften von verschiedenen Ferrisalzen bei Verdünnung mit Wasser oder mit Alkohol, sowie bei Erwärmung, bei Zusatz chem. Reagentien und bei Gegenwart von Haloidsalzen. (Fortsetzung.) [Färbung.] Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (340–353). [0320–7050 C 3860.]

Drachenblut und Kino in ihren pharmakognostisch - historischen Beziehungen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (288–307). [1860 Q 9190 M 3120].

Schaller. Ein Ofen zum Glühen der Niederschläge von phosphorsaurer Ammoniak-magnesia in Porzellan-Goochtiegeln. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (800–801). [0910]. 1956

Schaum, Karl. Neuere Arbeiten auf dem Gebiete der wissenschaftlichen Photographie. Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (536–538, 552–555). [7350]. 1957

Ueber Potentialbeeinflussung bei Oxydationsketten. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (483–484, 523–524). [7250 C 5610]. 1958

Mikroskopische Untersuchungen über die Structur der Negative. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (280–285). [7350].

Scheibe, Anton. Die Bestimmung des Milchzuckers in der Milch durch Polarisation und Reduction. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (1-14). [6300 Q 1834].

Scheid, Karl. Die Metalle. Leipzig, 1901, (VI + 154). 18 cm. (Aus Natur und Geisteswelt, Bd. 29.) [0100 G 18 J 27 Q 9115].

Schenck, Rudolf. Ueber das Schwefeltrioxyd. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (1-17). [0660 7150 7200].

Scherpenzeel, L[odewyk] van. De werking van reëel salpeterzuur op de drie toluylzuren en eenige hunner derivaten. [The action of hydrogen nitrate (real nitric acid) on the three toluic acids and some of their derivatives.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (105–109) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (203 – 207) (English). [1330 7200].

L'action de l'acide azotique réel sur les trois acides toluiques et sur quelques-uns de leurs dérivés. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (149–182). [1330 5500 7200].

Schertel, Arnulf. Kupferreiche Ausscheidung im Bleiraffinirofen. Jahrb. Bergw., Freiberg, 1900, [1901], (59-60). [0290 G 12].

Scheurer, Albert, et Schoellkopf, Aimé. Acide lactique.—Son application au noir d'aniline. Rapport sur un pli cacheté deposé par M. Goldovsky. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 1901, (102–104). [5020 1310].

Schiemenz, Paul. v. Cronheim, W., and Marsson, M.

 Schiff,
 Hugo.
 Anilin- und Chinolin

 Derivate von Metalltrichloriden.
 Berlin,

 Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (804-805).
 [1630 1930 0190 0868].
 1967

— Methylenmalonamid und Methylenbiuret. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (242-249). [1320 1620 6200 1310 1940]. 1968

Schilling, Bruno. Zur Kenntniss der Griess'schen γ-Diamidobenzoësäure und der Verbindungen derselben mit Zuckerarten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (902-907). [1330 1800 1930 6150].

Schimpff, W. v. Wolff, L[udwig].

Schindelmeiser, F. Löslichkeit einiger Alkaloide in Tetrachlorkohlenstoff. ChemZtg. Cöthen, **25**, 1901, (129-130). [3000 7150]. Schindelmeiser, J. Untersuchung einer Rhabarberwurzel aus Fergan. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (215–216). [6500 M 3120 Q 9190]. 1971

Schloesing, Th. Recherches sur l'état de l'alumine dans les terres végétales. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1203– 1212). [6500]. 1972

Schlosing fils, Th. Sur l'acide phosphorique des sols. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1189–1191). [6500].

Schlüter, A. Versuche zur Klärung der Frage, ob eine gusseiserne Kugel in geschmolzenem Eisen schwimmt. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **45**, 1901, (635–636). 10320 C 1820].

Schmatolla, Otto. Grundlagen und Indikatoren der Sättigungsanalyse. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (440–441). [6000].

Phenolphtalein als Indikator. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (592). [1910 6000]. 1976

Schmid, Julius. v. Krüger, Martin.

 Schmidt, Ernst.
 Ueber Papaveraceen

 Alkaloide.
 7. Mitteilung.
 Arch. Pharm.,

 Berlin,
 239,
 1901,
 (395-408).
 Berichtigung dazu.

 Eugeng
 dazu.
 Ebenda
 (560).
 [3010]

 M 3120
 5400
 Q 9130].
 1977

Schmidt, Julius. Chemisches Praktikum. Tl 1. Ausgewählte Kapitel aus der anorganischen Chemie. Breslau (F. Hirt), 1901, (96). 23 cm. 1,60 M. [0050].

Ueber die beiden stereoisomeren symmetrischen Diphenyldinitroäthylene (Dinitrostilbene, Tolandinitrite). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (619–623). [1130].

Ueber die Einwirkung von salpetriger Säure auf Stillen und über das symmetrische Diphenyldinitroäthan (Stillendinitrit). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (623–626). [1130]. 1980

——— Synthese des α-, β-, γ-, δ-Tetraphenylpiperazins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (627–629). [1930]. 1981

Schmidt, Otto. v. Bamberger, Eugen.

Schnabel, Carl. Handbuch der Metallhüttenkunde. 2 Aufl. Bd. 1. Kupfer — Blei — Silber — Gold. Berlin (J. Springer), 1901, (XIV + 1186). 24 cm. 28 M. [0100 G 18]. 1982

 Schnauss,
 Hermann.
 Der Aceton

 Entwickler.
 Jahrb.
 Phot.,
 Halle,
 15,

 1901, (250-252).
 [7350].
 1983

Schneegans, Aug. Ueber die Zusammensetzung und Beurteilung der Rosinenweine. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (91–95). [6500 Q 1885]. 1984

Schober, William B., and Bowers, Henry L. The Action of Sulphuric Acid on Phenetol. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (69-76). [1230].

Schöfer, Alwin. v. Scholl, Roland.

Schoellkopf, Aimé. v. Scheurer, Albert.

Schone, A., und Tollens, B[ernhard]. Untersuchungen über die Pentosane der Jute, der Luffa und der Biertreber. Auszug aus einer Diss. J. Landw., Berlin, 49, 1901, (21-28). [1810 M 3120].

Ueber die Gärung der Pentosen. J. Landw., Berlin, **49**, 1901, (29–40). [1810 8020 R 1820 M 3100 7700 Q 1430]. 1987

Schonflies, Arthur. v. Nernst, Walter.

Scholl, Roland. Ueber einige Condensationsproducte aliphatischer Nitroverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (862–869). [1310–1930].

—— und Nörr, W. Berichtigung [betr. Methyleyananilid]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1345). [1630—1330].

— und Schöfer, Alwin. Ueber die Einwirkung von Bromessigester auf Silbernitrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (870–881). [1310 1930]. 1990

Scholtze, J. v. Bułakowski, Władysław.

Scholvien, L. Zur Prüfung des Chloralhydrats. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (78–84). [1410 Q 9120].

Schoop, M. U. Die industrielle Elektrolyse des Wassers und die Verwendungsgebiete von Wasserstoff und Sauerstoff. Samml. elektrot. Vortr., Stuttgart, 3, 1901, (109–162). [0930 7250 C 6200].

schoorl, N[icolaas]. Over ureumderivaten der suikers. [On urea-derivatives of sugars.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (403–406) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (459–462) (English). [1810].

Schoorl, N[icolaas]. Eene mikrochemische reactie op atropine. [Eine mikrochemische Reaktion auf Atropin.] Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (208–210). [6150]. 1994

Schreinemakers, F[rans] A[nton] H[ubert]. On the composition of the vapour-phase in the system Water-Phenol with one and two liquid phases. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (1-11). [7000 C 1920]. 1995

De l'équilibre dans les systèmes de trois constituants, avec deux et trois phases liquides possibles. VI. Nouveaux exemples expérimentaux. Haarlem, Arch. néerl. Sci. Soc. Holl., (Sér. 2), 4, 1901, (270–297). [7000 C 2480].

Iets over evenwichten in ternaire stelsels. [Notes on equilibria in ternary systems.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (675–688) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (701–714) (English). [7000 C 2480]. 1997

Dampfdrucke ternärer Gemische. 1. Abhandlung. Theoretischer Teil. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (257–289). Theoretischer Teil. 2. Abhandlung. Ebenda, (413–449). [7150 C 1920 2480].

Dampfdrucke ternärer Gemische. Theoretischer Teil. 3. und 4. Abhandlung. Zs. physik. Chem., Leipzig. **36**, 1901, (710–740); **37**, 1901, (129–156). [7150 C 1920 2480]. 1999

Dampfdrucketernärer Gemische. Theoretischer Teil: 5. Abhandlung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (227–255). [7150 C 1920 2480].

Schrott-Fiechtl, H. Universal-Lactodensimeter. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (265). [0910 Q 1833]. 2001

Schryver, S. B., and Lees, Frederic H. Researches on Morphine. Part II. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (563–580) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (54–56) [Abstract]. [3010]. 2002

Schtarbanow, P. v. Raikow, P. N.

Schükarew, A. Ueber polymolekulare chemische Umwandlungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 38, 1901, (353–368). [7050].

Schuler, W. Versuche über die Empfindlichkeit der spectralanalytischen Reactionen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **5**, 1901, (931–942). [7300 6000].

Schulte im Hofe, A. Die Kultur und Fabrikation von Thee in Britisch-Indien und Ceylon mit Rücksicht auf den wirtschaftlichen Wert der Theekultur für die deutschen Kolonien. Tropenpflanzer, Berlin, Beihefte, 2, 1901, (31–117). [8020 6500 M 5400 4000 3100 Q 1885].

Zur Kakao-Fermentation. Tropenpflanzer, Berlin, **5**, 1901, (225–227). [8020 R 1820 2620 M 3100 5400 Q 1885]. 2006

Schultze, Hugo. Die innere Reibung von Argon und ihre Aenderung mit der Temperatur. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 5, 1901, (140–165, mit 1 Taf.). [0130 B 2540]. 2007

Veber die innere Reibung von Helium und ihre Aenderung mit der Temperatur. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **6**, 1901, (302–314). [0370 7150 B 2540]. 2008

Schulz, Fr[iedrich] N. Practicum der physiologischen Chemie. Ein kurzes Repetitorium. Jena (Gustav Fischer), 1901, (IV + 112). 20 cm. [8000 Q 1010].

Die Krystallisation von Eiweisstoffen und ihre Bedeutung für die Eiweisschemie. Jena (Gustav Fischer), 1901, (43). 24 cm. 1,20 M. [4000 Q 1124 G 240]. 2010

und Ditthorn, Fr. Notiz über den aus Cerebrin abspaltbaren Zucker. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (425–427). [1810 Q 1422 2020]. 2011

| Weiteres über | Galactosamin. | Hoppe-Seylers | Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (428-434). [1810 | Q 1440 | N 5611].

den Verlauf der Phosphorsäureausscheidung beim Hunger. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (268–277). [8040 Q 7913 7962].

schulz, Hugo. Ueber den Kieselsäuregehalt menschlicher und thierischer Gewebe. Arch. ges. Physiol., Bonn, 84, 1901, (67-100). [8040 Q 1070].

Schulze, E. Ueber die Rückbildung der Eiweissstoffe aus deren Zerfallsprodukten in der Pflanze. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (33–44). [8030 M 3060 3120]. 2015

Ueber die Zusammensetzung einiger Koniferen-Samen. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (267–307). [6500 M 3120 6500 2300]. 2016

Schulze, H. v. Prior, E.

Schumann, V. Ueber ein verbessertes Verfahren zur Herstellung ultraviolettempfindlicher Platten. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **5**, 1901, (349–374). [7350].

Schumm, O. Beitrag zur Kaliumbestimmung. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (385–389). [6200]. 2018

Schunck, C. A. The Yellow Colouring Matters accompanying Chlorophyll, and their Spectroscopic Relations. Part II. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (474–480, with 2 pl.). [8000]. 2019

Schwab, Otto. Ueber die Condensation des Orthooxybenzylidenanilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (839–840). [1630].

—— See also Hantzsch, Arthur.

Schwarz, Leo. Ueber Verbindungen der Eiweisskörper mit Aldehyden. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (460-478). [1400 4010 Q 1190].

Schweitzer, A. Ueber den Einfluss von Aluminium-Beimengungen auf die magnetischen Eigenschaften des Gusseisens. Elektrot. Zs., Berlin, 22, 1901, (363). [0320 0120 C 5440 5450].

Ein neuer Vorlesungsversuch zur Demonstration des osmotischen Druckes. Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (222-224). [7150 0050].

Scott, Alexander. Ammonium Bromide and the Atomic Weight of Nitrogen. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (147–155). [0490].

The Preparation of Jodic Acid. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (302–303) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (2) [Abstract]. [0390]. 2025

Scriba, F. Das Trocknen der Gase. Zs. physik. Unterr., Berlin, **14**, 1901, (34). [0930 0050]. 2026 Scriba, F. Leuchtgasexplosionen. Zs. physik. Unterr., Berlin, **14**, 1901, (224–225). [7200 0050]. 2027

Die gegenseitige Zersetzung von Schwefelwasserstoff und Schwefeldioxyd. Zs. physik. Unterr., Berlin, **14**, 1901, (296). [0920]. 2028

Sebelien, John. Om de Forandringer, der sker i Melken ved dens Kogning. En Oversigt. [On the changes taking place in Milk while boiling, a Résumé.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **13**, 1901, (63-69). [8000 Q 1830]. 2029

Seifert, R. Bemerkungen über die Gewinnung von Pflanzen-Riechstoffen in Grasse (Alpes maritimes). Gartenflora, Berlin, 50, 1901, (236–237). [6500 M 3120].

Seitter, E. v. Vanino, L.

Seliwanoff, Th., Choina, Motschan und Bondarew. Die Zusammensetzung der Spüljauche der Stadt Odessa. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (463-474). [6500].

Drainwässer und Salzmoräste der Rieselfelder der Stadt Odessa. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (475–478). [6500]. 2032

Sell, W. J., and Dootson, F. W. The Chlorine Derivatives of Pyridine. Part VII. Some Condensation Products. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (899–905) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (131) [Abstract]. [1930].

Semmler, F. Wilhelm. Ueber Wasser, Halogenwasserstoff-, Ammoniak- u. s. w.-Abspaltung in der Terpenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (708–719). [1140 1640]. 2034

Senderens, J. B. v. Sabatier, Paul.

Senier, Alfred, and Goodwin, William. The Action of Ethylene Dibromide on Xylidine and ψ -Cumidine. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (254–258). [1630].

Phenylcarbimide on Diphenyl-, Dialphyland Dinaphthyl-diamines. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (258–261) [1630].

Servais, L[éon]. Sur les acides valériques α -chlorés. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (42–64). [1310 7200].

Setlik, B. Ueber galvanische Niederschläge auf Aluminium. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (46). [7250]. 2038

Seuffert, Otto. v. Baeyer, Adolf, und Fischer, Emil.

Severin, Emile. Sur l'acide dichlorophtalique de Le Royer. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (499–500). [1330].

Sur les anhydrides mixtes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (500–510). [1310—1330]. 2040

Seyewetz. v. Lumière, Gebrüder.

Seyfert, F. v. Kochs, E.

Shaffer, Phil. A. v. Folin, Otto.

Shedd, O. M. r. Kastle, J. H.

Shedden, F. v. Power, Frederick B.

Shenton, James Porter. v. Thomson, William.

Sherman, H. C., and Snell, J. F. On the Heat of Combustion as a Factor in the Analytical Examination of Oils; and the Heats of Combustion of Some Commercial Oils. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (164–172). [6500 7200].

Shimer, Porter W. A Special Crucible for Carbon Combustions. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (227– 229). [0210 0910]. 2042

Shores, J. H. v. Conroy, James T.

Shukoff, A. A. Ueber die Bestimmung der unverseifbaren Bestandtheile in den Handels-Oleinen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (391). [6500].

Siau, R. L. v. Pavy, F. W.

Sieber, N. (Sieberowa, N[adzieja].) v. Nencki, Marcell.

Siedler, P. Kleinere pharmakognostische Mitteilungen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (20–23). [6500 Q 9100 M 3120]. 2044

Siegfeld, M. Ueber den Nachweis einer Erhitzung der Milch. Milchztg, Leipzig, 30, 1901, (723–725). [6500 Q 1830]. 2045

Zur Beurtheilung der Butter auf Grund der Reichert-Meissl-'schen Zahl. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (433–446). [Q 1839].

Sieplein, Otto J. v. Mabery, Charles F[rederic].

Sigmond, E. Adatok a talaj asszimilálható foszforsav tartalmának meghatározásához. [Angaben über den assimilirbaren Phosphorsäuregehalt des Bodens.] Magy. Chem. F., Budapest, 7, 1901, (65–71). [6500]. 2047

Adatok a talaj asszimilálható foszforsav tartalmának meghatározásához. [Angaben über den assimilirbaren Phosphorsäuregehalt des Bodens.] Magy. Chem. F., Budapest, **7**, 1901, (89–96). [6500].

 Siim-Jensen,
 J.
 Beiträge zur botanischen und pharmacognostischen Kenntnis von Hyoscyamus niger L.
 Bibl. bot.

 Stuttgart,
 51, 1901, (1-90, mit 6 Taf.).

 18 M.
 [3010 M 5400 1000 2000 3120 Q 9130].

Silbermann, F. v. Elbs, Karl.

Silva, A. J. Ferreira da. v. Da Silva, A. J. Ferreira.

Simmonds, Charles. v. Thorpe, T. E.

Simon, L. J. Sur la constitution du glucose. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (487–490 et 596 [rectification]). [1810 7000]. 2050

et Bénard, H. Sur les phénylhydrazones du d glucose et leur multirotation. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (564-566). [7300 1810]. 2051

et Dubreuil, L. Action des acides monohalogénés de la série grasse sur la pyridine et la quinoléine. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (418–421). [1310–1930].

simonis, H. Ueber die Einwirkung von primären Aminen auf Mucobromund Mucochlorsäure und deren Ester [I. Mittheilung.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (509–519). [1320 1630 1620]. 2053

Notiz über die Bromderivate des Cumarons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (781–784). [1910]. 2054

Sinnhold, Hugo. Ein neuer Extractionsapparat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (407). [0910]. 2055

Sisley, P[aul]. Rectification [à propos de ses expériences sur les théories de la teinture]. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (144). [2020]. 2056

Etude sur les colorants oxyazoïques sulfonés et leurs sels. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (863–877). [5020]. 2057

Sjollema, B. Jodiumbepaling in jodol. [Bestimmung des Jodgehalts des Jodols.] Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (210–214). [6200]. 2058

L'isosulfocyanate des graines de Brassica napus. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (237–242). [1310 C 3860 M 3120 5400]. 2059

Skilling, W[illia]m T. The Dissociating Power of Hydrogen Sulphide. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (383–384). [0360].

Skirrow, F. W. Ueber die Flüchtigkeit der Borsäure mit Wasserdämpfen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (84–90). [0160 7150 C 1920]. 2061

und Calvert, H. T. Salzabscheidung durch Eindampfen verdünnter Lösungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (217–219). [7150]. 2062

Skraup, Zd[enko] H[ans], und König, J. Ueber Cellose, eine Biose aus Cellulose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1115–1118). [1820–1840–M 3120]. 2063

Sleen, G[osen] van der. Over het α-oxybuteenzuur (Vinylglycolzuur) en zyne omzettingen. [On α-hydroxybutenoic acid (Vinylglycollic acid) and its decompositions.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 10, 1902, (15–20) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 4, 1902, (79–83) (English). [1320—1310—1340]. 2064

Smith, Edgar F. v. Friend, G. Clausen; Fulweiler; Hamilton, Lewis P.; Kollock, Lily Gavit; Morgan, Leonard P., and Spare, C. Roscoe.

Smith, F. W. Notes on the Analysis of Explosives. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (585–589). [6500]. 2065

Smith, Jas. F. Detection of Arsenic in the presence of Sulphites, etc. Chem. News, London, 83, 1901, (2-3). [6100]. 2066

Smith, J. Lorrain, and Hoskins, A. Percy. An Experiment on the Effect of Inhalation of Ethylene. J. Hygiene, London, **1**, 1901, (123–124). [8000].

8mith, R. F. Wood, and Jenks, R. L. Arsenic in Coal and Coke. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (437). [6200].

Smith, Watson. A New Glyceride; Glycerol Phthalate. London, J. Soc.

Chem. Indust., **20**, 1901, (1075–1076). [1330]. 2069

Smithells, Arthur. The Spectra of Carbon Compounds. Phil. Mag., London, (Ser. vi), 1, 1901, (476–503). [7300].

Smits, A[ndreas]. Over eene nieuwe methode voor de nauwkeurige bepaling der kookpuntsverhooging. [A new method for the exact determination of the boiling-point.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (31–36) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (86–91) (English). [0930 7200].

Over zeepoplossingen. [On soap-solutions.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (112–116) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (133–137) (English). [7150].

Bepaling der dampspanningsvermindering van NaCl-oplossing by hoogere temperaturen. [Determination of the decrease of vapour-tension of a solution of NaCl at higher temperatures.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (500–504) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (503–507) (English). [7150–7200].

Eenige opmerkingen over de resultaten, verkregen by de bepaling der dampspanningsvermindering en vriespuntverlaging van niet zeer verdunde oplossingen. [Some observations on the results obtained in the determination of the decrease in vapour-tension and of the lowering of the freezing-point of solutions which are not very dilute.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (504–512) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (507–514) (English). [7150 7200].

Over het verloop van den factor i als functie van de concentratie. [On the progressive change of the factor i as a function of the concentration.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (642–647) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (717–722) (English). [7150].

en Wolff, L[udwig] K[arl]. Over het terugdringen der ionisatie van NaOH, Na₂CO₃ en NaHCO₃-oplossingen door toevoeging van NaCl. [On the repression of ionisation of solutions of

NaOH. Na CO₃ and NaHCO₃ by addition of NaCl]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902. (43–46) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (42–44) (English). [7250].

Snell, J. F. v. Sherman, H. C.

Société Copernic des Naturalistes polonais. Odezyty o powietrzu, urządzone staraniem Krakowskiego Oddziału Polskiego Towarzystwa Przyrodników im. Kopernika, w marcu 1900 roku. [Conférences sur l'air, organisées par la Section de Cracovie de la Société Copernic des Naturalistes Polonais au mois de Mars 1900.] Warszawa-Kraków, [1901], (6+132), 24 cm. [C, F, H, J, L, Q, R 0040].

Sodeau, William H. The Decomposition of Chlorates. Part III. Calcium Chlorate and Silver Chlorate. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (247-253), [0220 0110].

The Decomposition of Chlorates. Part IV. The Supposed Mechanical Facilitation of the Decomposition of Potassium Chlorate. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (939–943) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (149–150) [Abstract]. [0420]. 2079

Soden, H. von, und Henle, K. Ueber algerisches Rautenöl. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (277). [6500 Q 9190 M 3120].

einen kristallinischen Bestandtheil des Kalmusöles. Pharm. Ztg. Berlin, **46**, 1901, (243). [6500 Q 9190 M 3120]. 2081

Söderbaum, H[enrik] G[ustaf]. Kemi. [History of Chemistry in Sweden.] v. Sundbärg, G. Sveriges land och folk, 1901, (427–431, with pl.). [0010]. 2082

Soltsien, P. Bestimmung des Zuckers mittelst Fehling'scher Lösung und Ueberführung des Cu²O in CuO unter Vermeidung von Asbestfiltern. Pharm. Ztg. Berlin, **46**, 1901, (28–29). [1820 6300].

Sommerfeldt, Ernst. Thermochemische und thermodynamische Methoden, angewandt auf den Vorgang der Bildung von Mischkrystallen. N. Jahrb. Min., Stuttgart, Beilagebd. 13, 1901, (434–468). [7200 C 2480 G 510]. 2084

Sosnowski, Jan. v. Marchlewski, L.

Spaeth, Eduard. Ueber Fruchtsäfte (besonders Himbeersaft) und deren Untersuchung. II. Erkennung und Nachweis von mit Wasser vermischten Säften. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (97–107). [6500 Q 1875].

Spaeth, Eduard. Ueber Untersuchung und Zusammensetzung von Citrouensäften. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (529–541). [6500 Q 1875 M 3120]. 2086

— Die Bestimmung des Kochsalzgehaltes in der Butter. Milchztg, Leipzig, **30**, 1901, (499–500). [6500 Q 1839].

Spare, C. Roscoe, and Smith, Edgar F. The Electrolytic Separation of Mercury from Copper. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (579-582). [6200 0290 0380].

 Specht, Leopold, und Lorenz,
 Fritz.

 Neue Gerbstoff-Bestimmungen.
 Chem

 Ztg, Cöthen,
 25, 1901, (5-6).
 [6500 2089

speller, Frank N. On the Separation of Ferric Chloride in Aqueous Hydrochloric Acid from other Metallic Chlorides by Ether. Chem. News, London, 83, 1901, (124–125). [6200]. 2090

Spieckermann, A. v. König, Jos.

Spiegel, L. Ueber die Zusammensetzung von Nierensteinen. Zweite Mitteilung. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (307-316). [6500 Q 8080].

Spiess, P. v. Autenrieth, Wilhelm.

Sprankling, C. H. G. v. Bone, W. A.

Spring, W[althère]. Sur la densité de l'iodure cuivreux. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (79-80). [0290]. 2092

Springer, Edmund. Chinin, seine Derivate und Isomeren. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (154–155). [3010 Q 9130].

Antipyrin, seine Salze und Derivate. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (430–431). [1930 Q 9180]. 2094

Sprinz, Julius. Ueber Isoalantolacton, ein bei der Darstellung des Alantolactons erhaltenes Nebenproduct. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (775–781). [1330 1350 6500]. 2095

— Ueber das Iso-Alantolacton, ein Bestandteil der Wurzel von Inula Helenium. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (201–213). [1230 M 3120 5400]. 2096 **Sproesser,** L. Ueber Alkalichlorid-Elektrolyse an Kohlenanoden. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (971–976, 987– 994). [7250]. 2097

stadt Kzn., Engel van de. Barnsteenzuuranhydride en phtaalzuuranhydride in hun gedrag tegenover water. [Behaviour of succinic and phthalic anhydride towards water.] Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (60, with pl.). 23 cm. [7000].

Starke, Johannes. Ueber den Einfluss des Milieus, insbesondere der anorganischen Substanzen, auf Eigenschaften von Eiweisskörpern. Zs. Biol., München, 42, 1901, (187-227). [4010 Q 1100 1122].

Stassano et Bourcet, P. Sur la présence et la localisation de l'iode dans les leucocytes du sang normal. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1587-1589). [0390].

Steele, B. D. A New Method for the Measurement of Ionic Velocities in Aqueous Solution. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (414–429) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (5) [Abstract]. [7250].

The Measurement of Ionic Velocities in Aqueous Solution and the Existence of Complex Ions. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (358–360) [Abstract]. [7250].

Ein Modell zur Demonstration von Ionenbeweglichkeits- und Ueberführungsmessungen. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (729–731). [7250 0920 C 6240].

The Place of the Rare Earth Metals among the Elements. Chem. News, London, **84**, 1901, (245–247). [7000].

Steiner, O. Ueber Diphenyltellurid und das Atomgewicht des Tellurs. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (570–572). [2000 0760 7100]. 2106

—— See also Krafft, Friedrich.

Steinwehr, H. von. Studien über die Thermochemie sehr verdünnter Lösungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (185–199). [7200 C 1610]. 2107

Ueber die Gültigkeit des Massenwirkungsgesetzes bei starken Elektrolyten. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (685–686). [7250 C 2480]. 2108

 Stern,
 Arthur
 L.
 The Nutrition of

 Yeast.
 Part
 III.
 London,
 J.
 Chem.

 Soc.,
 79, 1901, (943-953) [Full paper];
 Proc.
 Chem.
 Soc.,
 17, 1901, (126-127)

 [Abstract].
 [8020
 8030].
 2109

Steudel, H. Die Constitution des Thymins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (241–244). [1930 Q 1630].

Das Verhalten einiger Pyrimidinderivate im Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (285–290). [1930 Q 1630 1635 9180].

Steuermann, J. v. Kostanecki, Stanislaus von.

Stevens, H. P. On the hydrochloride of thiocarbamide. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (210). [1610]. 2112

Stewart, C. G. v. Rideal, S.

Stewart, G. N. The Conditions that underlie the Peculiarities in the Behaviour of the Coloured Corpuscles to certain Substances. J. Physiol., Cambridge, **26**, 1901, (470–496). [8000].

Stieglitz, Julius. On Positive and Negative Halogen Ions. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (797–799). [0250]. 2113a

Stobbe, Hans. Eine einfache Synthese der ε-Ketonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (653–656). [1330].

Ueber die Anlagerung des Bernsteinsäureesters an αβ-ungesättigte Ketone und Säureester. [Zweite Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig. **315**, 1901, (219–246). [1310 1540].

— und Fischer, Richard. Die β-Phenylbutan-αγδ-tricarbonsäure (β-Phenyl-n-butantricarbonsäure). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (232–239). [1330].

cyclopentanon dicarbonsäure methylester und die 3-Phenylcyclopentanon-4-carbonsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (239–246). [1340 1540 2117

Stock, Alaed. Ueber die Einwirkung von Arsenwasserstoff auf Borbromid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (949-956). [0140 0160]. 2118

Stock, Alfred, und Massaciu, Cornelius. Die quantitative Bestimmung des Chroms und Eisens durch Kalium-Jodit-Jodat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (467–469). [6200].

und Poppenberg, Otto.
Ueber die Einwirkung von Schwefelwasserstoff auf Borbromid. Berlin, BerD. chem. Ges., **34**, 1901, (399–403).
[0160].

Stoeder, W[illem]. Waardebepalingen in grondstoffen en praeparaten. [Gehaltbestimmungen in Drogen und Praeparaten.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, 38, 1901, (No. 19-23). [6500]. 2121

Stoermer, R[ichard]. Zur Bezeichnungsweise der Cumaronderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1148–1150). [1910]. 2122

und Calov, G. Umwandlungen und Aufspaltung der Cumarilsäure und ihrer Derivate. (VIII. Mitheilung aus dem Cumarongebiet). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (770–775). [1910–1340–1330].

Stollé, R[obert]. Zur Bildungsweise der secundären symmetrischen Säurehydrazide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (681-682). [1310 1330 1610 1630].

— Ueber Acetale des Paradiketohexamethylens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1344–1345). [1230–1530]. 2125

Strauss, Eduard. v. Hofmann, Karl A.

Streatfeild, F. W., and Davies, J. An Improved Melting-Point Apparatus. Chem. News, London, 83, 1901, (121). [7200].

Street, John Phillips. A Method for the Determination of the Availability of Organic Nitrogen in Commercial Fertilizers. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (330–338). [6200 6500].

Stull, W. N. Contributions to the Knowledge of Reversible Reactions. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (508–514). [7050]. 2128

Striebel, A. v. Thomas-Mamert, R.

Strutt, R. J. On the Tendency of the Atomic Weights to Approximate to Whole Numbers. Phil. Mag., London, (Ser. vi), 1, 1901, (311-314). [7000].

Stubenrath, Casimir. Experimentelle Untersuchungen über Leichenwachs.

Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 2, 1901, (286–288). [6500 Q 1540]. 2130

Study, E[duard]. Die angebliche Bedeutung der Invariantentheorie für die Chemie. Antwort auf Bemerkungen des Herrn W. Alexejeff. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (545–550). [7000 A 2040].

Sudborough, John J. Additive Compounds of α - and β -Naphthylamine with Trinitro-derivatives of Benzene. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (522–533) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (44) [Abstract]. [1630].

Acetylation of Arylamines. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (533–541) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (45) [Abstract]. [1630]. 2133

—— Note on diphenyldinitroethylene. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (68-69). [1130]. 2135

Sudhoff, Karl. Theophrast von Hohenheim und die Lehre von den drei Principien. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 2, 1901, (327–328). [0010 Q 1010].

Suler, Ber. v. Ber Suler.

Sundwik, Ernst Edw. Ueber Psyllawachs, Psyllostearylalkohol und Psyllostearylsäure (Psyllaalkohol, Psyllasäure).
3. Mittheilung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (355–360). [1350 1250 1210 1310 Q 1510 1605 N 4011].

sutherst, Walter F. The Solubility of Phosphatic Manures in some Organic Acids. Chem. News, London, **84**, 1901, (199–200). [6500]. 2138

Suzuki, Umetarō. On the Occurrence of Organic Iron Compounds in Plants. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1901, (260–266). [0320 M 3120]. 2139

Investigations on the Mulberry Dwarf Troubles, a Disease widely spread in Japan. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1901, (267–288). [8010 8030 M 4150 3120].

Suzuki, Umetarō. Sōju-Ishikubyō ni tsuite. Dai Ni. [On the Mulberry Dwarf Troubles. Part II.] Tokyo, Kwag. Kw. Z., 22, 1901, (570-630). [8010 8030]

Contributions to the Physiological Knowledge of Tea Plants. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1901, (289–296). [1930 M 3120].

Swaetichin, Wald[emar]. Enkel metod att analysera sirup och melass. [A simple method for analyzing Syrup and Molasses.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 13, 1901, (61–63). [6500]. 2145

Swaving, A. J. Ueber den Einfluss der Fätterung und der Witterung auf die Reichert-Meissl'sche Zahl der hollandischen Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (577–585). [6500 Q 1839].

Syers, H. W. v. Baly, E. C. C.

Sykes, W. J., and Mitchell, C. A. The Examination of Commercial Malt Extracts. London, Anal., 26, 1901, (227–231). [6500].

Szamatolski. Trichter zum beschleunigten Sammeln eines Niederschlags. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (175). [0910].

Széll, Ladislaus von. Beiträge zur Vervollkommnung der schnellen Bestimmung der wasserlöslichen Phosphorsäure in Superphosphaten. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (325–346). [6500 0570].

Die richtige Anwendung der Molybdän- und Citratmethode bei der Analyse von Superphosphaten. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (14). [6500 6200].

A molybdaen- és citratmódszer helyes alkal mazása a superphosphatok értékmeghatározásakor. [Ueber die richtige Anwendung der Molybdaen- und Citratmethode zur Werthermittelung der Superphosphate.] Magy. chem. F., Budapest, 7, 1901, (34-44). [6500].

T., J. The Estimation of Manganese in Ferro-Chromium Alloys. Chem. News, London, 83, 1901, (25). [6200]. 2152

Tacke, Br. Bemerkungen zu der Abhandlung: "Zur Analyse des Torfes von H. Bornträger." Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (110-111). [6500 G 87].

Tauber, Ernst. Ueber die wissenschaftliche und technische Entwickelung der Indigochemie. Natw. Rdsch., Braunschweig, 16, 1901, (233–235, 249–251). [5020 1930]. 2154

Tafel, Julius. Notiz über Hydrouracil. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (144). [1930].

Reductionsproducte der Harnsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (258–278). [1930 Q 1635]. 2156

Reductionsproducte aus methylirten Harnsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (279–291). [1930].

und Ach, Benno. Elektrolytische Reduction des Xanthins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1165–1169). [1930 Q 1630]. 2159

Reductionsproducte aus Guanin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1170–1181). [1930 Q 1630]. 2160

Tailleur, P. Sur un glucoside caractérisant la période germinative du hêtre. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (1235-1237). [1850]. 2161

Tambon. Nouveau procédé pour décéler l'huile de sésame dans les huiles végétales et animales. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (57–58). [6500].

Tammann, G[ustav]. Ueber die sogenannten flüssigen Krystalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **4**, 1901, (524–530). [7100 G 200 B 3210].

Ueber Tripelpunkte. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **6**, 1901, (65–73). [7000 C 1800]. 2164

——— See also Hollmann, R.

Tanatar, S. Ueber die Verbrennung der Gase. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (225–226). [7200]. 2165

Tanner, R. Svovl eller svovlkis til sulfitcellulosefabrikationen. (Sulphur or Pyrites for the manufacture of Sulphitecellulose.) Kristiania, Tekn. Ug., **19**, 1901, (451–453). [0650]. 2166

Tarbouriech. Action du mercaptan sur les quinones. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (313–315). [1530 1210].

Tarible. Sur les combinaisons du bromure de bore avec les chlorures de phosphore. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (83-85). [0160 0570]. 2168

Action du bromure de bore sur les iodures de phosphore et sur les composés halogénés de l'arsenic et de l'antimoine. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (204-207). [0160 0680 0140].

Taylor, James. v. Landauer, J.

Teichert, Kurt. Ueber den Werth des Wollny'schen Milchfettrefraktometers in der Praxis des Apothekers. Pharm. Ztg. Berlin, 46, 1901, (321–322). [6500 0910 Q 1833 0090]. 2170

Telle, Fernand. Titrage de l'acide salicylique, des salicylates et du phénol. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (49–56). [6300–1330]. 2171

Tervet, John N. v. Hewitt, J. T.

Tétry, L. v. Bouveault, L.

Thatcher, R. W. The Indirect Weighing of Quantitative Precipitates . . . without Separating [them] from the Liquid. . J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (644-668). [6000].

See also Hiltner, R. S.

Thebaud, E. D. v. Orndorff, W. R.

Thein jun., H. Beitrag zur Alkalitätsbestimmung im Rohzucker. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (215–216). [6500—1820]. 2173

Zucker]. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1008–1009). [6500 1820 2174

Theulier, Eug[ène]. Sur les essences de vétiver. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (454–465). [6500]. 2175

Citraptène ou camphre de citron. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (465–468). [1540–6500].

L'essence de bois de rose femelle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 1901, (468–475). [6500 1240]. 2177 Theulier, Eug[ène]. Caractéristique des essences de fleurs d'oranger de la récolte 1901. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (762–764). [6500].

Thevénot, G. Ueber die Xylylborchloride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (20-25). [1130 0160 2000]-21719

Thibault, Paul. Sur l'oxyde de bismuth. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (155–157). [0190]. 2180

 Thiele, Edmund.
 Eine neue Bürettenform.

 zes. anal.
 Chem.
 Wiesbaden.

 40, 1901.
 (405-406).
 [0910].
 2182

Eine neue Bürettenform. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (46–47). [0910]. 2183

Thiele, F. C. Ueber Texas-Petroleum-ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (175–176). [1110 G 83 J 27 gi.]. 2184

Thiele, Hermann, und Eckardt, Moritz-Ueber quecksilbergedichtete Hähne. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **6**, 1901, (428–431). [0060 C 0060]. 2185

Thiele, Johannes. Ueber Abkömmlinge des Cyclopentadiëns. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (68-71). [1140 1340].

Thiesen, M. Ueber die angebliche Anomalie des Sauerstoffs bei geringem Drucke. Ann. Physik, Leipzig, (4-Folge), 6, 1901, (280-301). [7150 0550 C 1450].

Thilmany, A. Neue Laboratoriums-apparate. 1. Ein praktischer Titrirapparat. 2. Rührwerk mit elektrischem Antrieb und Doppelwirkung. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (115–116). [0910].

Thomas, V[ictor]. Sur les chlorobromures de thallium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1487-1489). [0790]. 2189

Sur la chimie du méthylène. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1118–1121). [1120 0380]. 2191

Thomas-Mamert, R., et Striebel, A. Condensation de l'éther cétipique avec

les orthodiamines. (suite). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (712–725). [1310 1630 1930]. 2192

Thoms, H[ermann]. Die Zusammensetzung des atherischen Rautenöles. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (1–19), [1310–1510–1530–1610–6500 M 3120–Q 9190].

und Beckstroem, R. Veber die Bestandtheile des Calmusöles. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1021–1023). [1230–1150–6500 M 3120]. 2194

Teber die Bestandtheile des Kalmusöles. Pharm.
Ztg, Berlin, **46**, 1901, (285). [6500 Q 9190 M 3120].

— und Fendler, G. Einige Beobachtungen bei der Destillation des Rizinusöles zwecks Darstellung der Undecylensäure. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (1-6). [1320 6500 M 3120].

und Mannich, C. Analyse eines Natur-Madeiraweines. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (91–93). [6500 Q 1884 9190]. 2197

Gewinnung von Myristinsaure aus den Samen der Virola venezuelensis Warb. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (263–264). [1310 M 3120 5400]. 2198

und Molle, R. Notiz über das ätherische Galbanumöl. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (90–91). [1140–6500–Q 9190–M 3120–5400]. 2199

und Wentzel, M. Ueber die Basen der Mandragorawurzel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1023–1026). [3010 M 3120]. 2200

Thomson, J. H., and Redwood, Boverton. Handbook on Petroleum for Inspectors under the Petroleum Acts, and for those engaged in the storage, transport, distribution, and industrial use of petroleum and its products and calcium carbide with suggestions on the construction and use of mineral oil lamps. London, 1901, (Griffin and Co.), (xix + 298, with 2 pl.). 23 cm. [6500].

Thomson, J. J. On the question as to whether there are any free charged ions produced during the combination of hydrogen and chlorine; and on the effect produced on the rate of the combination by the presence of such ions. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1901, (1–10, with pl.). [7250].

Thomson, William, and Shenton, James Porter. The Detection of Arsenic in Beers, Brewing Materials and Food. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (204–206). [6100 6200]. 2203

Thorpe, J. F. v. Perkin, W. H., jun.

Thorpe, T. E., and Holmes, John. The Occurrence of Paraffins in the Leaf of Tobacco. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (982–986) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (170–171) [Abstract]. [1110].

____ and Simmonds, Charles. Lead Silicates in Relation to Pottery Manufacture. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (791–807) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (113–114) [Abstract]. [0580 6500]. 2205

Thresh, John C. The Determination of Phenol when mixed with Resinous Substances. Pharm. J., London, (Ser. iv), 13, 1901, (138). [6300]. 2206

Thudichum, J. Ludwig W. Die chemische Konstitution des Gehirns des Menschen und der Tiere. Nach eigenen Forschungen bearbeitet. Tüblingen, 1901, (XII + 339). 25 cm. [8000 Q 2000 4225 O 4320 N 5207]. 2207

 Thürach, Hans.
 Ueber die mögliche

 Verbreitung von nördlichen Bayern.
 Geogn. Jahreshefte,

 München, 13, (1900), 1901, (107–148).
 [6500 H 55 de 65 de 28 G 83

 Q 9110].
 2208

Thunberg, Torsten. Ueber die Anwendung eines Platinbrenners zum Schreiben auf Glas und für ähnliche Zwecke. Zs. Instrumentenk., Berlin, Beibl.: D. MechanZtg, 1901, (128). [0910 C 0060].

Tiesenholt, W. v. Ueber die Einwirkung von unterchloriger Säure auf Metallchloride. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (30-40). [0220 0250].

Tiffeneau. v. Béhal.

Tilden, W. A., and Burrows, H. Note on the constitution of limettin. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (216–217). [1860 1910]. 2211

Tingle, Alfred. The Synthesis of Amines by the Use of Alkyl Salicylates.

Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (144–155). [1600]. 2212

Tingle, J. Bishop, and O'Byrne, Leo. Action of Phenols on Ethylic Oxalate. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (496-501). [1230 1310]. 2213

Tissier, et Grignard, [Victor]. Action des chlorures d'acides et des anhydrides d'acides sur les composés organo-métalliques du magnésium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (683-685). [2000].

Sur les composés organométalliques du magnésium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (835–837). [2000 1210]. 2215

Sur les composés organo-magnésiens aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1182–1184). [2000]. 2216

Titherley, Arthur Walsh. Preparation of Substituted Amides from the Corresponding Sodamides. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (391–411) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (29–31) [Abstract]. [1310–1330–1610].

A New Method of Preparing Diacetamide. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (411–412) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (31) [Abstract]. [1310].

Compounds of Acetamide. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (413–414) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (31) [Abstract]. [1310]. 2219

Tocher, James F. The Volumetric Determination of Phenol. Pharm. J., London, (Ser. iv), 12, 1901, (360–361). [6300]. 2220

Tollens, Bernhard. v. Schöne, A.

Tolloczko, Stanisław. Studya doświadczalne nad kryoskopijnemi własnościami nieorganicznych rozczynników. [Études expérimentales sur les propriétés cryoscopiques des dissolvants anorganiques]. Kraków, Rozpr. Akad. A., 41, 1901, (1–39). [7200]. 2221

Studya doświadczalne nad kryoskopijnemi własnościami nieorganicznych rozczynników. [Kryoskopische Untersuchungen in anorganische Lösungsmitteln]. Cracovie, Bull. Intern. Acad., 1901, (1–22). [7200]. 2222

Tolman, L. M., Munson, L. S., and Bigelow, W. D. The Composition of Jellies and Jams. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (347–353). [6500]. 2223

Tombeck, Daniel. Recherches sur des composés que forment les sels de cuivre des bases organiques et des bases de la série pyridique. Ann. chim. phys., Paris, (série 7), 22, 1901, (113-144). [1630 1930].

Topsóe, Haldor. Vejledning i den kvalitative uorganiske Analyse. 5 Udg. [Guide to qualitative inorganic Analysis]. 5 Edit. Kjöbenhavn, 1901, (200, with 5 pl.). 21 cm. [6000]. 2225

Townsend, John S. The Conductivity produced in Gases by the Motion of Negatively charged Ions. Phil. Mag., London, (Ser. vi), 1, 1901, (198–227). [7250].

and Kirkby, P. J. Conductivity produced in Hydrogen and Carbonic Acid Gas by the Motion of Negatively charged Ions. Phil. Mag., London, (Ser. vi), **1**, 1901, (630–642). [7250].

Traube, I[sidor]. Ueber Atom- und Molecularräume. Ann. Physik., Leipzig, (4. Folge), **5**, 1901, (548–564). [7100 C 0150 1880 1400]. 2228

Traube, Wilhelm. Ueber den Aufbau von Xanthinbasen und Harnsäuren aus der Cyanessigsäure. Verh. Ges. D. Natt., Leipzig, 72, II, 1, 1901, (89–91). [1930].

Travers, Morris W. The Experimental Study of Gases. With an Introductory Preface by William Ramsay. London (Macmillan), 1901, (xiii + 323). 23 cm. 10s. [0100].

Wasserstoffs. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (100–114). [0360 C 1870]. 2231

The Liquefaction of Hydrogen. Phil. Mag., London, (Ser. vi), **1**, 1901, (411–423, with pl.). [0360]. 2232

See also Ramsay, William.

Trillat. v. Adrian.

Trillat, A. Etude de l'action de contact sur les alcools secondaires et tertiaires. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1495–1497). [1210]. 2233

Trillat, J. A. Oxydation des alcools primaires par l'action du contact. Paris, C.-R., Acad. sci., **132**, 1901, (1227–1229). [1210 0610]. 2234

Troeger, J[ulius], und Linde, O. Ueber arrylthiosulfonsaure Salze von organischen Basen. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (121–145). [1330 3010 1630].

Trowbridge, John. The Spectra of Hydrogen and some of its Compounds. Phil. Mag., London, (Ser. vi), 2, 1901, (370–379 with pl.). [7300].

Trowbridge, P. F. Notes on Sugar Beets. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (216–223). [6500]. 2237

Truchon, et Martin, Claude. Sur la composition de certains jus de fruits destinés à la fabrication des confitures, sirops, etc. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (171–176). [6500]. 2238

Tschirch, A[lexander]. Die Einwände der Frau Schwabach gegen meine Theorie der Harzbildung. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 19, 1901, (25–32). [1860 M 2520 3120]. 2239

Untersuchungen über die Sekrete. 44. Keto, Eduard. Ueber die Harze der Copaivabalsame. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (548–560). [6500—1860—1350—M—3120—Q—9190]. 2240

und Itallie, L. van. Untersuchungen über die Sekrete. 42. Ueber den orientalischen Styrax. 43. Ueber den amerikanischen Styrax. Dazu Anhang: Rassamalaharz. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (506–547). [6500] 1860–1250 M 3120–5400 Q 9190].

— und Klaveness, J. Untersuchungen über die Sekrete. 40. Über die Natalaloë. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (231–240). [6500 1230 Q 9190 M 3120 6000].

Untersuchungen über die Sekrete. 41. Ueber die Ugandaaloë. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (241–249). [6500 1230 M 3120 6000 Q 9190].

und Niederstadt, B. Untersuchungen über die Sekrete. 37. Ueber den neuseeländischen Kauri-Busch-Copal von Dammara australis. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (145–167). [6500—1350—M—3120—6500]. 2244

Untersuchungen über die Sekrete. 38. Ueber das Harz von Pinus silvestris. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (167–181). [6500 1350 M 3120 6500 4200]. 2245

Tsyett, M. Sur la pluralité des chlorophyllines et sur les métachlorophyllines. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (149–150). [8030]. 2246

Tucker, Samuel Auchmuty, and Moody, Herbert R. The Reduction of Alumina by Calcium Carbide. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (970-971). [0120].

Ethylene from Inorganic Sources. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (971–972). [1120].

The production of some new metallic borides. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (129–130). [0890 0270 0840 0480]. 2249

Timproved Electric Furnace for Laboratory Use. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (473–476). [7200].

A Comparison of the Solubility of Acetylene and Ethylene. J, Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (671–674). [1120 7150].

Türin, Vl. von. Ein Zusatz zu meiner Abhandlung: "Ueber den Betrag, um welchen die Wechselwirkungen der Ionenladungen den osmotischen Druck vermindern. Zs. physik. Chem., Leipzig, 36, 1901, (524-528). [7250 C 6250].

Tunnicliffe, F. W., and Rosenheim, Otto. On the Influence of Boric Acid and Borax upon the General Metabolism of Children. J. Hygiene, London, 1, 1901, (168–201). [8040]. 2253

on the Influence of Formic Aldehyde upon the Metabolism of Children. J. Hygiene, London, **1**, 1901, (321–366). [8040].

Turchini. v. Broca, André.

Turner, A. J. v. Hewitt, J. T.

Turner, H. G. v. Remsen, Ira.

Tutton, A. E. A Comparative Crystal-lographical Study of the Double Selenates of the Series R₂ M (Se O₄)₂, 6 H₂ O. Part II. Salts in which M is Magnesium. London, Phil. Trans. R. Soc., 197, 1901, (255–284, with pl.) [Full paper]; Proc. R. Soc., 68, 1901, (322–323) [Abstract]. [7100].

Tutwiler, C. C. The Quantitative Estimation of Hydrogen Sulphide in Illuminating Gas. J. Amer. Chem. Soc.,

Easton, Pa., **23**, 1901, (173–177). [0360 6400].

Tyrer, Thomas, and Tyrer, Chas. T. Laboratory Notes. Pharm. J., London, (Ser. iv), 13, 1901, (143-145). [7200 6200].

Tyrer, Chas. T. v. Tyrer, Thomas.

Uhl, und Henzold, O. Zum Nachweisvon Alkohol in Milch. Milchztg, Leipzig, **30**, 1901, (181–182). [6500 Q 1836].

Ullmann, F., und Pasdermadjian, G. Ueber eine neue Synthese aromatischer Sulfone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1150–1156). [1330–1630].

Umbgrove, H. v. Haller, A.

Umney, John C., and Bennett, C. T. Copaiba. Pharm. J., London, (Ser. iv), **12**, 1901, (324–326). [6500]. 2260

Urbain, E. v. Urbain, G.

Urbain, G., et Urbain, E. Sur l'isolement de l'yttria, de l'ytterbine et de la nouvelle erbine. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (136-138). [0100 0860].

Urbain, V. De l'élimination du méthane dans l'atmosphère. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (334–336). [1110 3120].

Utz, F. Fortschritte der praktischen Nahrungsmittelchemie im Jahre 1900. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (241–243, 254–258). [0010 Q 1800]. 2263

Valenta, E. Ueber die Verwendung von Silberphosphat zur Herstellung eines Celloïdinpapieres ohne Chlorsilber. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (130–132). [7350].

See also Eder, Josef Maria.

 Valeur, Amand.
 Action des éthers sur les composés organo-métalliques.

 organo-métalliques.
 Paris, C.-R. Acad.

 sci., 132, 1901, (833–834).
 [2000 1210

 1220].
 2265

Vallée, C. Sur l'action des acides sur les carbonates alcalino-terreux en présence de l'alcool. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (677-678). [0100]. 2266

Action de quelques acides sur les carbonates alcalino-terreux en présence de l'alcool. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (393-394). [0100].

Van Aubel, Edm. v. Aubel, Edm.

Vanino, L. Ueber das Verhalten wässriger Formaldehydlösung gegen Schiessbaumwolle. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1128). [1840].

und Griebel, C. Ueber die Einwirkung von Ammoniumcarbonat auf Schwefelarsen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (589–591). [6200].

ungen von Wismuthchlorid mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (416-420). [0190 1930 1640].

und Seitter, E. Zur quantitativen Bestimmung des Formaldehyds. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (587–589). [6300 1410]. 2271

Van 't Hoff. v. Hoff.

Vaubel, Wilhelm. Ueber die Art der Bindung des Jodes im tierischen und pflanzlichen Organismus. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (275–276). [0390 0830 L 4900 Q 7993 M 3120]. 2272

Ueber die Bromirungsund Jodirungszahlen der Eiweisskörper. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (470–474). [6300–4010 Q 1130].

Zur Kenntniss des Carbazols. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (784–785). [1930]. 2274

Ueber eine neue Hydroverbindung des Indigos und deren Verwendung zur quantitativen Bestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (892–893). [5020—1930—6300]. 2275

Veley, V. H., and Manley, J. J. Some Physical Properties of Nitric Acid Solutions. London, Proc. R. Soc., 69, 1901, (86-119) [Full paper]; 68, 1901, (128-129) (Abstract). [0490 7100 7300].

Verley, Albert. Sur les éthers sulfuriques acides des phénols. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (47– 49). [1230]. 2277

Vernadsky, W. Zur Theorie der Silikate. Zs. Krystallogr., Leipzig, **34**, 1901, (37–66). [0710 G 50]. 2278

Verneuil, A[uguste]. Sur les produits secondaires formés dans l'action de l'acide sulfurique sur le charbon de

bois. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1340–1343). [1330–0210]. 2279

Verneuil, A[uguste]. Sur les produits secondaires formés dans l'action de l'actie sulfurique sur le charbon de bois. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (684–687). [0210—1330].

Vernon, H. M. The Conditions of Action of Pancreatic Rennin and Diastase. J. Physiol., Cambridge, 27, 1901, (174–199). [8010]. 2281

The Conditions of Action of Trypsin on Fibrin. J. Physiol., Cambridge, **26**, 1901, (406–426). [8010].

Verschaffelt, J. E. Beiträge zur Kenntniss der van der Waals'schen Fläche ψ: das Gesetz der correspondirenden Zustände bei den Gemischen von Kohlensäure und Wasserstoff. Zs. comprim. Gase, Weimar, 4, 1901, (178– 182). [7150 C 1800 1920]. 2283

Vesterberg, Alb[ert]. En enkel apparat till förhindrande af stänk vid öfverdestillering af ammoniak etc., äfven användbar vid fraktionerad destillering. [A simple apparatus to avoid spurting in distillation of Ammonia, etc., also applicable to fractional distillation.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 13, 1901, (69-71, 93-94). [0910].

Vèzes, M. Sur les sels complexes du platine (iv) Oxalonitrites alcalinoterreux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (157-165). [0610].

Victor, Ernst. Bestimmung von Cyaniden und Cyanaten neben einander. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (462–465). [6300]. 2286

Vignon, Léo. Sur les nitrocelluloses. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (130–132). [1840].

Sur la réduction des nitrocelluloses. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (133–135). [1840]. 2288

Oxycelluloses du coton, du lin, du chanvre et de la ramie. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (135–

et Couturier, F. Sur certaines causes de variation de la richesse en gluten des blés. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (791-794). [8030].

Vignon, Léo, et Gérin, F. Dérivés acétylés de la cellulose et de l'oxycellulose. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (139–140). [1840]. 2292

Villejean, E. Traitement des minerais mixtes de zinc et de plomb. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (97–103). [0040 0580 0880]. 2293

Villiger, Victor. v. Baeyer, Adolf.

Vincent, Swale, and Lewis, Thomas. Observations upon the Chemistry and Heat Rigor Curves of Vertebrate Muscle, Involuntary and Voluntary. J. Physiol., Cambridge, 26, 1901, (445–464). [8000].

The proteids of unstriped muscle. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1901**, (xix–xxi). [8000].

Voedisch, O. W. v. Gomberg, M.

Vogel, Curt v. Ueber die Condensation von Isodialursäure mit Thioharnstoff. (Mitgetheilt von Robert Behrend.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (259–268). [1930—1950]. 2296

Vogel, Otto. Schwimmt eine gusseiserne Kugel auf geschmolzenem Eisen, und warum? Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 45, 1901, (634-635). [0320 C 1820].

Vogt, J. G. Entstehen und Vergehen der Welt als kosmischer Kreisprozess. Auf Grund des pyknotischen Substanzbegriffes. 2. umgearb. u. erweiterte Aufl. Leipzig (E. Wiest Nachf.), 1901, (VIII+1005). 26 cm. 12 M. [0000 C 0000 L 0000].

Voit, Erwin. v. Lehmann, Karl Bernhard.

Volckmar, E. Kurzes Lehrbuch der Chemie zunächst für den Unterricht an höheren Lehranstalten. 2. Aufl. Cassel (Th. G. Fisher & Co.), 1901, (XIV +292 +VIII). 23 cm. 3 M. [0050]. 2299

Volhard's Anleitung zur qualitativen chemischen Analyse von H[ans] v. Pechmann. Im Jahre 1900 revidirt durch K. A. Hofmann u. O. Piloty. 10. Aufl. München (Chem. Laborat. des Staates), 1901, (IV+120). 18 cm. 2,70 M. [6000].

Volhard, J. Rhodankalium als Indicator bei der Reduction von Eisenoxyd zu Oxydulverbindungen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (609–610). [6200–1310–0320]. 2301

Volney, C. H. The Manufacture of Nitric Acid. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (544-546). [0490]. 2302

Volney, C. W. On the Decomposition of Sodium Nitrate by Sulphuric Acid II. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (489–492). [0500]. 2303

On the Decomposition of the Chlorides of Alkali Metals. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (820–824). [0490 0500 0420].

Vongerichten, E. Ueber Thebenidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (767–770). [3010 1930 Q 1640]. 2305

Ueber Morphidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1162– 1164). [1930–3010 M 3120 Q 9130]. 2306

Ueber Apiin und Apiose. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **318**, 1901, (121–136). [1810 1850 M 3100 Q 1440 R 1820 M 7700]. 2307

Voss, U. v. Michaelis, August.

Vries, J. J. Ott de. v. Ott de Vries, J. J.

Vulté, Hermann T., and Gibson, Harriet Winfield. The Nature and Properties of Corn Oil. II. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (1–8). [6500].

and Logan, Lily. A Comparison between the Bromine and Iodine Absorption Figures of Various Oils. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (156–159). [6500]. 2309

Waal, J[acobus] W[ilhelmus] de. Iodium in Aïrol. [Iod in Aïrol.] Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (65-67). [6200].

Onderzoek van Airol. [Die Untersuchung des Airols.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, **38**, 1901, No. 31. [6500].

Wacker, Leonhard. Ueber das a-Azoxynaphtalin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (375–385). [1720 5020 G 750]. 2312

Waeber, R. Lehrbuch für den Unterricht in der Chemie mit Berücksichtigung der Mineralogie und chemischen Technologie. Leipzig (F. Hirt & S.), 1901, (275). 23 cm. Geb. 2,50 M. [0050 G 0050]. 2313

Waeber, R. Leitfaden für den Unterricht in der Chemie. 13. Aufl. Leipzig (F. Hirt & S.), 1901, (76). 22 cm. 0,80 M. [0050]. 2314

Wagner, Hermann. Synthese von Derivaten des Benzo-4-Pyranols, einer neuen Farbstoffklasse, und des Benzo-4-Pyrans. Diss. Tübingen (Fr. Pietzcker, 1901, (68). 23 cm. 1,20 M. [1910 5020].

— See also Bülow, Carl.

Wahl, A. Sur la nitration directe dans la série grasse. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (693–695). [5500 1320].

Sur le nitroacétate d'éthyle. Paris, C.-R. Acad. sci., **132,** 1901, (1050–1053). [1310]. 2317

- Action de l'acide nitrique fumant sur les acides acryliques substitués. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (804-808). [1320 1340].

Sur le nitroacétate d'éthyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (918–929). [1310]. 2320

— See also Bouveault, L.

Walker, C. v. Perkin, W. H., jun.

Walker, James, and Lumsden, John S. The Hydrobromides of Undecylenic Acid. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1191–1197) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (188) [Abstract]. [1310 1320].

m-Decanedicarposterior and particles of the control of the contr

Walker, Percy H. The Volumetric Determination of Zinc. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (468-470). [0880 6200]. 2323

Wallace, E. C. v. Richardson, Clifford.

Wallach, O[tto], [Westphalen, W. v., Neumann, Edgar]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (51. Abhandlung.) Beobachtungen in der Fenchon-Reihe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (273–303). [1140 1340 1240 1540 1640 M 3120].

Warfel, R. R. v. Noves, William A.

Wassilieff, N. J. Ueber die stickstoffhaltigen Bestandteile der Samen und der Keimpflanzen von Lupinus albus. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (45-77). [8030 M 3120 2300 5400].

Wedekind, Edgar. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf Menthol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (813–817). [1240].

Ueber die Additionsgrenzen tertiärer Amine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **318**, 1901, (90–116). [1600 7050 1310 1930 G 750].

Ueber Stickstoffmodelle zur Demonstration der Stereoisomerie der Oxime. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **318**, 1901, (117–120). [0920 1610].

Ueber Chlormethylmenthyläther und dessen therapeutische Verwendung. Pharm. Ztg. Berlin, 46, 1901, (322). [1230 1240 Q 9125]. 2329

Chemie und Pharmakologie der Santoningruppen. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (598–600). [1910 Q 9125]. 2330

Wefers Bettink, H[endrik]. Nitrieten in melk. [Nitrite in der Milch.] Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (67-70). [6200]. 2331

Wegscheider, Rud. Ueber die Veresterung der 3-Nitrophtalsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (680–681). [1330].

— Ueber die Zersetzung des Ammoniumnitrits. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (543-545). [7050 0490].

 Wehmer, C.
 Ueber den Einfluss der Buttersäure auf Hefe, Gärung und Bakterien.
 ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (42, 59-60).
 [8020 1310 M 3100 7700 R 1820].

Weibull, Mats. Kemiska stationen å Alnarp år 1900. [Annual Report of the State Chemical Station at Alnarp, Sweden, for 1900.] Malmöhus Hush. Sällsk. Kvartalsskrift, 1901, (58-74). [0020].

Weigert, F. v. van 't Hoff, Jacob Heinrich.

Weil, Ludwig. Beiträge zur Kenntnis der Saponinsubstanzen und ihrer Verbreitung. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (363–373). [6500–1850 M 3120]. 2336

Weil, R. Ueber die bakterientödtende Wirkung des Alkohols und des Spiritus saponatus. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (78–79). [1210 R 3900 M 7700].

Weinland, Ernst. Ueber Kohlehydratzersetzung ohne Sauerstoffaufnahme bei Ascaris, einen tierischen Gärungsprocess. Zs. Biol., München, 42, 1901, (55–90). [8040 Q 7932 7950 1426 N 0219 1431 R 1820]. 2338

Weinland, R. F., und Kappeller, G. Ueber die Anlagerung von Fluorwasserstoff an Salze der Aethylschwefelsäure und einiger Sulfonsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (357–378). [1310–1330].

Weinstein, B. Thermodynamik und Kinetik der Körper. Bd. I: Allgemeine Thermodynamik und Kinetik und Theorie der . . Gase und Dämpfe. Braunschweig, 1901, (XVIII + 484 mit Abb.). 23 cm. [7000 C 2400 0200].

Weiskopf, Alois. Das Quecksilber und seine Gewinnung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (429-437, 465-469). [0380 G 18 I 27]. 2341

Weissleder, Edmund. † Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (205–206). [0010]. 2342

Wells, Horace L. On the Purification of Caesium Material. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (265-268). [0280].

On Caesium Periodate and Iodate-Periodate. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (278–281). [0280 0390]. 2344

Generalizations on Double Halogen Salts. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (389–408). [0250]. 2345

and Beardsley, H. P. Caesium Double Nitrates. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (275–277). [0280]. 2346

and Metzger, F. J. On the Separation of Tungstic and Silicie Acids. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (356–358). [6300]. 2347

Quadrivalent Antimony. Baltimore, Md. Amer. Chem. J., **26**, 1901, (268-271). [0680]. 2348 Wells, Horace L., and Metzger, F. J. On the Acid Nitrates. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (271-275). [0490]. 2349

Welmans, P. Ueber Pfefferminzöl D. A.-B. IV und die Farbenreaktionen desselben. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (532–534). [6500 Q 9190].

Farbreaktionen des Pfefferminzöls. Pharm. Ztg. Berlin, **46**, **1901**, (591–592). [6500 Q 9190].

Wendeler, P. Der Stickstoff der Rüben-afte im Laufe ihrer Verarbeitung. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1368– 1369). [1820 0490 Q 1100 M 3120].

Wenge, W. Einige Bemerkungen über die Nomenklatur anorganischer Verbindungen. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (64). [0070]. 2353

Wentzel, M. v. Thoms, Hermann.

wenzel, G. Ueber die Einwirkung von Halogen und Schwefelkohlenstoff auf Natriummethylenverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1043–1050). [1920 1340 1310 1340].

Werner, A., und Herty, Ch. Beiträge zur Konstitution anorganischer Verbindungen. (IV Abhandlung). Zs. physik. Chem., Leipzig, 38, 1901, (331–352). [7000 C 6250].

Wesenberg, G. Die Untersuchung von Fleisch und Fleischwaaren in Fällen von Fleischvergiftungen. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (409–411). [6500 R 2590 Q 1850]. 2356

Westergren, J. Apparat för påvisande af kolsyra. [Apparatus for detection of carbonic acid.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 13, 1901, (13, with pl.). [0910].

Westphalen, W. von. v. Wallach, Otto.

Wharton, Frederick Malcolm. v. Frankland, Percy Faraday.

Wheeler, Henry L[ord]. On Thioureaamidines: a Correction. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (223– 227). [1610]. 2358

On some Addition—Reactions of Thio Acids. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (443–449). [1300 1330].

Researches on Thioevanates and Isothiocyanates. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (345–360). [1230 1310 1330 1630 1930 2000]. 2360

Wheeler, Henry L[ord], and Hartwell, B[urt] L[aws]. An Apparatus for Determining Fat. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (338–343). [6000].

and Johnson, Treat B. On Acetyl and Benzoylimidodithio-carbonic Esters. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (185–206). [1230 1310 1330 1530]. 2362

Acetyl and Benzoylpseudothioureas. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (408–418). [1310–1330–1600–1630–1930].

On the Action of Alkyl Thiocyanates and Alkyl Isothiocyanates with Thiol. Acids. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (283–299). [1310–1510].

White, Alfred H. The Oxidation of Nitrogen as a Source of Error in the Estimation of Hydrogen and Methane. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (476–482). [6400]. 2365

Whiteley, C. E. v. Cohen, J. B.

Whitney, W. R., and Ober, J. E. The Precipitation of Colloids by Electrolytes (containing Index to the Literature of Colloids). J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (842–863). [0030 7250].

Wichelhaus, H. Mahnung zur Vorsicht bei Benutzung von Diazobenzolsulfosäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (11). [1740 0900]. 2367

Wiedermann, F. v. Liebermann, Carl.

Wikander, E. H. Om några nya chinolinderivater. [Some new Derivatives of quinoline.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **13**, 1901, (44–46). [1930].

wilderman, Meyer. On the Velocity of Reaction before Complete Equilibrium and before the Point of Transition, etc.

—Part I. Phil. Mag., London, (Ser. vi),

2, 1901, (50–92, with 2 pl.). [7050].

Will, W[ilhelm]. Untersuchungen über die Stabilität von Nitrocellulose. Zs. angew. Chem., Berlin, **14,** 1901, (743–753, 774–783). [1840]. 2370

Williams, C. B. Kilgore's Modification of the Volumetric Method of Estimating Phosphoric Acid. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23,** 1901, (8–12). [0570 6300].

 Willstätter,
 Richard.
 Synthese des Mittheilung.

 Berlin,
 Ber.,
 D. chem. Ges.,
 34, 1901.

 (129-144).
 [3010 1140 1340 1340 1640].
 3722

Synthesen in der Tropingruppe. I. Synthese des Tropilidens. II. Synthese von monocyklischen Tropinbasen. III. Synthese des Tropans und Tropidins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (204-374). [1930 1140 1640 3010 1240 1310 1630 1340 1650 G 750].

und Bode, Adolf. Zur Kenntniss der Ecgoninsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (519–523). [1340].

und Lessing, Rudolf. Bildung eines Kohlenwasserstoffs $C_{12}H_{16}$ aus Chinit. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (506–508). [1150]. 2375

Wilson, C. T. R. On the Ionisation of Atmospheric Air. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (151-161). [7250].

Wilson, Harold A. On the Electrical Conductivity of Air and Salt Vapours. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (228– 230) (Abstract). [7250].

Wind, C[ornelis] H[arm]. Over de onregelmatigheden van het Cadmiumnormaalelement. [On the irregularities of the Cadmium standard cell]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (565–572) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (595–601) (English). [0230 C 2480 5610].

Windisch, Karl. Ueber den Nachweis von Kirschaaft in anderen Fruchtsäften, insbesondere im Himbeersaft, sowie von Kirschwein im Rothwein. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (817–825). [6500 Q 1875 1884 M 3100]. 2379

Ergebnisse der Untersuchung reiner Naturweine des Jahres 1899. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (625-631). [6500 Q 1884 M 3100].

Ueber die Wirkungsweise, Untersuchung und Beschaffenheit des zur Bekämpfung des Oïdiums dienenden Schwefels. Landw. Jahrb., Berlin, **30**, 1901, (447–495). [6500 0660 M 4350 7700]. Winkelblech, K. Ueber amphotere Elektrolyte und innere Salze. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (546 -595). [7250]. 2382

 Winkelmann,
 A[dolf].
 Ueber die Palladium.
 die Palladium.

 Ann.
 Physik,
 Leipzig,
 6, 1901, (104–115).
 [7150 0360 0360 0390].

Winkler, Clemens. Anorganische Chemie und physikalische Chemie. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (393–399). [0100 7000 0050]. 2384

Winkler, Lajos [W.]. A gázok oldhalósâga vizben. [Ueber die Lösbarkeit der Gase im Wasser]. Math. Termt. Ért., Budapest, **19**, 1901, (52–73). [7150].

A természetes vizekben foglalt calcium és magnesium meghatározásáról. [Methode zur Bestimmung des Calcium- und Magnesium-Gehaltes der natürlichen Wässer]. Magy. Chem. F., Budapest, 7, 1901 (17–23). [6500].

Bestimmung des in natürlichen Wassern enthaltenen Calciums und Magnesiums. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (82–92). [6500 Q 1881].

werth des Quecksilber-Meniscus. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (403–404). [7150 0910].

Ueber die Bestimmung der Schwefelsäure in natürlichen Wassern. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (465–469). [6300–6500–Q 1881].

Bestimmung der in natürlichen Wassern gelösten Gase. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (523–533). [6500 J 50 Q 1881]. 2390

Bestimmung des Chlors in natürlichen Wassern. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (596–600). [6200 6500 Q 1881 9110]. 2391

Winteler, F. Ueber die Bildung von überchlorsauren Salzen durch Elektrolyse. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (635-642). [0930 7250].

Winter, K. v. Bömer, A.

Winterstein, E. Ueber die stickstoffhaltigen Bestandtheile grüner Blätter. Vorläufige Mittheilung. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 19, 1901, (326-330). [4020 M 3120 2060]. Wintgen, M. Ueber die Alkaloide von Chelidonium majus. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (438–451). [3010 M 3120 5400 Q 9130]. 2394

Wintrebert, L. Sur quelques osmyloxalates. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (824–826). [0560]. 2395

Wischin, R. A. Die Naphthene (cyklische Polymethylene des Erdöls) und ihre Stellung zu anderen hydrürten cyklischen Kohlenwasserstoffen. Braunschweig, 1901, (VIII + 158). 23 cm. 5 M. [1130].

Wislicenus, H[ans]. Verfahren und Apparat zur exacten Veraschung. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (441– 449). [6000 0910]. 2397

Zur Beurtheilung und Abwehr von Rauchschäden. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (689-712). [6500 M 4150].

Wislicenus, Wilhelm und Bindemann, Willi. Ueber den Formylessigester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (18–42). [1310 1930 1320 1330].

und Körber, Heinrich.
Ueber intramolekulare Verschiebung
von Acylgruppen. Berlin, Ber. D. chem.
Ges., **34**, 1901, (218). [1310]. 2400

und Wolff, Charles L. Ueber geometrisch isomere Abkömmlinge des Formylpropionsäureesters. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (333–336). [1330–1310]. 2401

Withers, W. A., and Fraps, G. S. The Rate of Nitrification of Some Fertilizers. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (318 - 326). [0490].

witt, Otto N. Ueber die Ausbildung der Chemiker für die Technik. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (633–640). [0050].

Ueber die Ausbildung der Chemiker für die Technik. [Vortrag.] Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (640–642, 653–657). Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **45**, 1901, (1001–1005). [0050]. 2404

Wittelshöfer. Die Verwendung des Spiritus zu Licht- und Kraftzwecken. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (22–30). [0910].

Witz, Rudolph. v. Hantzsch, A[rthur].
Wördehoff, Math. Einige Bemerkungen über Gummi arabicum. Tropenpflanzer, Berlin, 5, 1901, (91-92).
[6500 M 3120].

Wohl, A[Ifred], und Oesterlin, C. Ueberführung der Weinsäure in Oxalessigsäure durch Wasserabspaltung bei niederer Temperatur. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1139–1148). [1310–1320–1930].

Wohlwill, Emil. Ueber die angeblich ausgeführte Verwandlung von Phosphor in Arsen. Hamburg, Verh. natw. Ver., (3. Folge), 8, (1900), 1901, (XLI). [0140]. 2408

Wolff, Charles L. v. Wislicenus, Wilhelm.

Wolff, Jules. Ueber das Ferrinatriumsalicylat und die Bestimmung der Borsäure in den Boraten der Alkalien und Erdalkalien. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (157 – 160). [1330 6000 6300]. 2409

Ueber das Vorkommen von Methylalkohol in den vergohrenen Säften verschiedener Früchte und in einigen natürlichen Branntweinen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (391 – 394). [1210 Q 1884 R 1820 M 3100].

— Ueber die Löslichkeit einiger Metalloxyde in Natrium- beziehungsweise Ammoniumsalicylat, sowie über die Darstellung des Natrium-Kupfersalicylates. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (459 – 462). [6300 1330 Q 9125].

Wolff, Ludwig. Ueber ein neues Condensationsproduct der Brenztraubensäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (1-22). [1310 1910 1930 1940].

Ueber die Bildung der Brenzweinsäure aus Brenztraubensäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (22–26). [1310 1910]. 2413

Condensationsproducte der Tetronsäure. [Erste Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (145–173). [1310]. 2414

und Schimpff, W. Condensationsproducte der Tetronsäure. [In: Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (151–165). [1310—1910].

Propylidenbistetronsäure gegen Aceton. [In: Wolff. Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (165– 173). [1310 1510 1910]. 2416 **wolff,** L[udwig] K[arl]. v. Smits, A[ndreas].

Wolfs, H. v. Behrend, P.

Woodman, A. G., and Cayvan, L. L. The Determination of Phosphates in Potable Waters. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (96–107). [6300 5500].

Wolpert, E. v. Busch, Max.

Woringer, Benedict. Ueber die Rotationsdispersion der Aepfelsäure. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (336–357). [7300 C 4040]. 2418

Ein neues Laboratoriumsbarometer mit automatischer Nulleinstellung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38,** 1901, (326–330). [0910 F 0230 C 0060].

Ein Schwimmerdoppelventil als einfaches Hülfsmittel im Laboratorium, um Quecksilber zu heben. Ann. Physik, Berlin, (4. Folge), **6**, 1901, (211–213). [0910 C 0060]. 2420

Wragg, Ernest. v. Ruhemann, Siegfried.

Wrampelmeyer, E. Bemerkungen zur Halphen'schen Reaktion auf Baumwollsamenöl. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (25–26). [6500 M 3120].

— See also Beythien, Adolf.

Wright, Hamilton. The Action of Ether and Chloroform on the Cerebral and Spinal Neurons of Dogs. J. Physiol., Cambridge, **26**, 1901, (362–365). [8000].

Wright, R. v. Farr, E. H.

Wróblewski, A[ugustyn]. O wpływie fosforanów na działanie fermentacyjne soku wyciśniętego z drożdży i o kwasach fosforowych sprzężonych, oraz kilka uwag o znaczeniu, jakie posiada kwas fosforowy w przyrodzie ożwionej. [Sur l'influence des phosphates sur l'action fermentative du suc pressé de la levure; sur les acides phosphoriques complexes; remarques sur le rôle de l'acide phosphorique dans la nature animée.] Wszechświat, Warszawa, 20, 1901, (252–254). [0570-8010-8020]. 2423

— Notatka dopelniająca o soku wyciśniętym z drożdży. III. (Eine

ergänzende Notiz über den Hefepressaft. III.) Cracovie, Bull. Intern. Acad., **1901**, (94–95). [8010 8020]. 2425

Wróblewski, A[ugustyn]. Ueber eine Methode der Krystallisation von Substanzen aus ihren Lösungen ohne Krustenbildung auf der Flüssigkeitsoberfläche. Zs. physik. Chem., Leipzig, 36, 1901, (84–86). [0930 G 240]. 2426

Ueber Dialyse in einigen Flüssigkeiten, in welchen das Pergament nicht aufquillt, aber das Gummi. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (222–223). [5500 Q 1085].

Wynne, W. P[almer]. The chlorination of toluene. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (116). [1130]. 2428

Wyrouboff, G. Recherches sur les solutions. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (105–130). [7150]. 2429

Yates, J. v. Gilbody, A. W., and Perkin, W. H., jun.

York, H. J. v. Pond, F. J.

Young, George, and Eyre, William. Oxidation of Benzalthiosemicarbazone. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (54–60). [1630—1940]. 2430

Young, S[tewart] W[oodford]. Studies on Solutions of Tin Salts. I. Electrical Conductivity of Solutions of Stannous Chloride and Hydrochloric Acid. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (21–36). [0720 7000]. 2432

Stannous Salts. II [and III]. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (119–147, 450–460). [0720]. 2433

An Electrically Heated and Electrically Controlled Thermostat. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (327–330). [0910 C 1010]. 2434

Zaleski, J. v. Nencki, Marcell.

Zaleski, W. Beiträge zur Kenntniss der Eiweissbildung in den Pflanzen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 19, 1901, (331-339). [4020 M 3120]. 2435

Załoziecki, Roman. Przyczynek do teoryi destylacyi zapomacą pary. [Contribution à la théorie de la distillation à l'aide de la vapeur.] Chem. pols., Warszawa, I, 1901, (11-16). [5500 7150]. 2436

Zawidzki, [Jan]. Powstanie i rozwój wydziału chemicznego Politechniki Ryskiej. [Origine et développement de la Faculté de Chimie à l'École Polytechnique de Riga.] Chem. pols., Warszawa, I, 1901, (80-92). [0010]. 2437

Przyczynek do znajomości kwasu β-rezorcylowego. |Contribution à la connaissance de l'acide β-résorcylique.] Chem. pols., Warszawa, **I**, 1901, (254–258). [1330]. 2438

Zega, A., und Knez-Milojković, Dobr. Die Wassernuss (Trapa natans L.). ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (45). [6500 M 5400 3120 Q 1875]. 2439

Zehrlant, Heribert. Ueber die Elektrolyse von Phenol bei Gegenwart von Halogen-Wasserstoffsäuren. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (501–505). [7250 2440

Zeitschel, Otto. v. Hesse, Albert.

Zellner, Heiurich. Ueber Yohimbin. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (58). [3010 Q 9130 M 5400]. 2441

Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (100). [5010 6000]. 2442

Ztg, Berlin, **46**, 1901, (501). [6500 Q 9190].

Zengelis, C. Zur Theorie der chemischen Katalyse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (198–199). [7050 Q1235].

Zielstorff, W. v. Fruwirth, Carl.

Zincke, Th[eodor]. Zur Geschichte der Chinole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (253–257). [1230–1530]. 2445

Zincke, Th[eodor]. Ueber die Einwirkung von Salpetersäure auf Halogenderivate des p-Kresols. (Berichtigung.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (183–187). [1230] 1530]. 2446

Znatowicz, Br[onisław]. Działanie azotynu srebra (AgNO₂) na pochodne chlorowcowe ciał aromatycznych. [Sur la réaction entre AgNO₂ et les dérivés chlorés de la série aromatique.] Kraków, 1901, (2 + 7). 25:5 cm. [5500].

Zollna, Hugo. Neuer Hitzesammler. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (61). [0910].

Neuer Hitzesammler. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (69). [0910]. 2449

Zopf, Wilhelm. Zur Kenntniss der Flechtenstoffe. (8. Mittheilung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (110-145). [1350 5010 M 3120 7600]. 2450

Zschimmer, E. Bürettenschluss für feinere Titrationen. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (10–11). [0910]. 2451

Zur Analyse der italienischen rohen Borsäure. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (44–45, 67–68). [6300 0160].

Zucker, Alfred. Beitrag zur Entstehungserklärung des Randschleiers bei Gelatinetrockenplatten. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (45). [7350]. 2453

Zulkowski, Karl. Zur Erhärtungstheorie der hydraulischen Bindemittel. Chem. Ind., Berlin, **24**, 1901, (290–296, 317–321, 345–348, 369–374, 420–423, 445–449). [0100 B 3600]. 2454

Zwardemaaker, H. Ueber die specifische Riechkraft von Lösungen synthetisch bereiteter chemischer Körper. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 2, 1901, (277–278). [7000 Q 3430]. 2455

SUBJECT CATALOGUE.

0000 PHILOSOPHY.

Mahrburg, Adam. Classification des sciences. Dans: Michalski, Stan., et Heflich, Al., Guide pour les autodidactes. (Polish). 2^{de} éd., 1^{re} partie, Warszawa, 1901, (XV-XLII).

Vogt, J. G. Entstehen und Vergehen der Welt als kosmischer Kreisprozess. Auf Grund des pyknotischen Substanzbegriffes. 2. ungearb. u. erweiterte Aufl. Leipzig (E. Wiest Nachf.), 1901, (VIII+1005). 26 cm. 12 M. [C 0000 L 0000].

0010 HISTORY. BIOGRAPHY.

Abegg, R[ichard]. François Marie Raoult.† Nachruf. Natw. Rdsch., Braunschweig, **16**, 1901, (374–375).

geboren 10. Mai 1830, gestorben 1. April 1901. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (697–698).

Armstrong, H. E. Frankland Memorial Lecture. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (193–196) [Abstract]. [0040].

Atkinson, Edmund. Obituary Notice. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (888–889).

Becker, H. Carl Moldenhauer †. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (482).

Belch, [vielm. Belck], Waldemar. Dr. Karl Hoepfner †. Elektroch. Zs., Berlin, 7, 1901, (250–252).

Belck, Waldemar. Dr. Karl Hoepfner †. Zs. Electroch., Halle, 7, 1901, (415–417).

C. Hoepfner †. Zs. angew.

Bemmelen, J[akob] M[aarten] van. Beitrag zur wissenschaftlichen Lebensbeschreibung von G. J. Mulder. Historischkritische Betrachtung seines Werkes: "Die Chemie der Ackererde'" (Holländisch). Amsterdam, Verh. K. Acad. Wet., 1e Sect., VII, 1901, No. 7, (1–33).

Berthelot. Sur les métaux égyptiens: Présence du platine parmi les caractères d'une inscription hiéroglyphique. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (729–732). [0610].

Sur les métaux égyptiens; étude sur un étui métallique et ses inscriptions. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (5-32).

Nouvelles recherches sur les alliages d'or et d'argent et diverses autres matières provenant des tombeaux égyptiens. Paris, C.–R. Acad. sci., **132**, 1901, (1282–1286).

Bielecki, Jan. Aperçu du développement de la Chimie au XIX siècle (Polish). Wszechświat, Warszawa, 20, 1901, (33-39, 54-60). [0040].

Conroy, John. Obituary Notice. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (889–890).

Debus, Heinrich. Erinnerungen an Robert Wilhelm Bunsen und seine wissenschaftlichen Leistungen. Für Studirende der Naturwissenschaften insbesondere der Chemie. Cassel (Th. G. Fisher und Co.), 1901, (VI + 164, mit Taf.). 22 cm. 2 M.

Frankland. Memorial Lecture. Armstrong, H. E. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (193–196) [Abstract]. [0040].

Kauffmann, Hugo. Die Errungenschaften der Chemie im neunzehnten Jahrhundert. Vortrag [in: An der Wende des Jahrhunderts, Esslingen, 1901], (125–149).

Lauth, Charles. Notice sur la vie et les travaux d'Aug. Scheurer-Kestner. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 1901, (43–79). [0030].

Lawes, John Bennet. Obituary Notice. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (890–897).

Lippmann, Edmund O. von. Dr. Paul Degener †. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1386–1387).

Fortschritte der Rübenzucker-Fabrikation im Jahre 1900. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (237–239).

Lippmann, Edmund O. von. Chemische Kenntnisse vor tausend Jahren. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (640-647).

Macadam, Stevenson. Obituary Notice. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (897–898).

McMurtrie, W[illia]m. The Condition, Prospects, and Future Educational Demands of the Chemical Industries. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (71–89). [0040].

Meyer, Richard. Die chemische Industrie im 19. Jahrhundert. Natw. Rdsch., Braunschweig, **16**, 1901, (1–3, 19–22, 29–32, 44–47, 53–55).

Miers, H. A. Rammelsberg Memorial Lecture. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1–43, with pl.).

Obalski, T. Le laboratoire de Lavoisier. Nature, Paris, 29, (1^r semest.), 1901, (218-222, av. fig.).

Ostwald, [Wilhelm]. Rede am Grabe Bunsens. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (687–688).

Gedenkrede auf Robert Bunsen. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (608-618).

Pettenkofer, Max von, The Work of. [Obituary Notice]. J. Hygiene, London, 1, 1901, (289-294, with pl.).

Pettenkofer, Max von †. *Zis.* angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (181–182). [Q 0010].

Rammelsberg. Memorial Lecture. Miers, H. A. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1–43, with pl.).

Söderbaum, H[enrik] G[ustaf]. History of Chemistry in Sweden (Swedish), v. Sundbärg, G. Sveriges land och folk, 1901, (427–431, with pl.).

Sudhoff, Karl. Theophrast von Hohenheim und die Lehre von den drei Principien. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 2, 1901, (327–328). [Q 1010].

Utz, F. Fortschritte der praktischen Nahrungsmittelchemie im Jahre 1900. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (241–243, 254-258). [Q 1800].

Weissleder, Edmund †. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (205–206).

Zawidzki, [Jan]. Origine et développement de la Faculté de Chimie à l'Ecole Polytechnique de Riga (Polish). Chem. pols., Warszawa, 1, 1901, (80–92). 0020 PERIODICALS. REPORTS
OF INSTITUTIONS, SOCIETIES,
CONGRESSES, etc.

Alnarp, State Chemical Station. Annual Report for 1900 by Mats Weibull (Swedish). Malmöhus Hush.-Sällsk. Kvartalsskrift, **1901**, (58–74).

Halmstad, State Chemical Station. Annual Report for 1900 by Emil Lyttkens (Swedish). Hallands Hush.-Sällsk. Handl., 1901, (54–63).

Herzfeld, A. Jahresbericht des Vereinslaboratoriums [des Vereins der Deutschen Zuckerindustrie]. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1097–1098).

Jahresbericht über die Fortschritte der Chemie und verwandter Theile anderer Wissenschaften. Begründet von J. Liebig und H. Kopp, hrsg. von G. Bodländer.

Für **1893.** Heft 8. (Schluss des Jahrganges.) Braunschweig (Vieweg & Sohn), 1901, (LXXXVIII, 2241–2607). 23 cm. 15 M.

Dasselbe. Für **1896.** Heft 6, 7. Ebenda, 1901, (1601–2240). 23 cm. Je 10 M.

Dasselbe. Für **1897**. Heft 1–7. Ebenda, 1901, (1–2240 + I–LXXIV). 23 cm. Je 10 M. (10030).

Jahres-Bericht über die Leistungen der chemischen Technologie mit besonderer Berücksichtigung der Elektrochemie und Gewerbestatistik für das Jahr 1900. Jg 46, (N. F., Jg 31), bearbeitet von Ferdinand Fischer. (Jg 1-25 von R. v. Wagner.) Abt. 1: Unorganischer Theil. Abt. 2: Organischer Theil. Leipzig (O. Wigand), 1901, (XIX+604, XXVI+629). 23 cm. Je 14 M. [0030].

Jahrbuch der Chemie. Bericht über die wichtigsten Fortschritte der reinen und angewandten Chemie. Hrsg. von Richard Meyer. Jg 10, 1900. Braunschweig (Fr. Vieweg u. Sohn), 1901, (XII+565). 14 M. [0030].

0030 GENERAL TREATISES, TEXT BOOKS, DICTIONARIES, BIBLIOGRAPHIES. TABLES.

Borchers, W. Die Elektrochemie und ihre weitere Interessensphäre auf der Weltausstellung in Paris 1900. Vermehrte und verbesserte Ausgabe des in der "Zeitschrift für Elektrochemie" erschienenen Berichtes. Halle a. S. (W. Knapp), 1901, (107, mit 1 Taf.). 30 cm. 2,40 M. [7250 C 6200].

Congdon, Ernest A. Laboratory Instructions in General Chemistry. Philadelphia, (Blakiston), 1901, (110). 22.5 cm. [0900].

Forch, Carl. Zur Kritik der Zahlen der Tabellen von Landolt und Börnstein. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (683–684). [C 0030].

Friedlaender, P. Fortschritte der Theerfarbenfabrikation und verwandter Industriezweige. Th. 5. 1897–1900. Berlin (J. Springer), 1901, (VI+1000). 28 cm. 40 M. [5020].

Hjelt, Edv[ard], and Aschan, Ossian. Text Book of Organic Chemistry, 2^d ed. (Swedish). Helsingfors, 1900–1901, (V + 905). 23 cm.

Jahres-Bericht über die Leistungen der chemischen Technologie mit besonderer Berücksichtigung der Elektrochemie und Gewerbestatistik für das Jahr 1900. Jg 46, (N. F., Jg 31), bearbeitet von Ferdinand Fischer. (Jg 1—25 von R. v. Wagner.) Abt. 1: Unorganischer Theil. Abt. 2: Organischer Theil. Leipzig (O. Wigand), 1901, (XIX+604, XXVI+629). 23 cm. Je 14 M. [0020].

Jahresbericht über die Fortschritte der Chemie und verwandter Theile anderer Wissenschaften. Begründet von J. Liebig und H. Kopp, hrsg. von G. Bodländer.

Für **1893**. Heft 8. (Schluss des Jahrganges.) Braunschweig (Vieweg & Sohn), 1901, (LXXXVIII, 2241-2607). 23 cm. 15 M.

Dasselbe. Für **1896**. Heft 6, 7. Ebenda, 1901, (1601–2240). 23 cm. Je 10 M.

Dasselbe. Für **1897.** Heft 1-7. Ebenda, 1901, (1-2240 + I-LXXIV). 23 cm. Je 10 M. [0020].

Jahrbuch der Chemie. Bericht über die wichtigsten Fortschritte der reinen und angewandten Chemie. Hrsg. von Richard Meyer. Jg 10, 1900. Braunschweig (Fr. Vieweg u. Sohn), 1£01, (XII+565). 14 M. [0020].

Koppe's Anfangsgründe der Physik mit Einschluss der Chemie und mathematischen Geographie. 25. Aufl. 21. Aufl. der Ausgabe A., bearb. v. A. Husmann. Essen (G. D. Baedeker) 1901, (VIII + 587, mit 1 Kart.). 24 cm. Geb. 6 M. [B 0030 C 0030 E 0030 J 0030].

Kramsztyk, Stanisław. Introduction aux sciences naturelles. Dans: Michalski, St. et Heffich, Al., Guide pour les autodidactes. (Polish). 2^{de} éd., 1^{re} partie, Warszawa, 1901, (28–47). [0050].

Lauth, Charles. Notice sur la vie et les travaux d'Aug. Scheurer-Kestner. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 1901, (43–79). [0010].

Lippmann, Edmund O. von. Bericht (Nr. 35) über die wichtigsten, im 2. Halbjahre 1900 erschienenen Arbeiten aus dem Gebiete der reinen Zuckerchemie. D. Zuckeringt, Berlin, **26**, 1901, (139–141, 182–183, 213–215, 249–253). [1800 Q 1885 M 3120].

Bericht (Nr. 36) über die wichtigsten, im 1. Halbjahre 1901 erschienenen Arbeiten aus dem Gebiete der reinen Zuckerchemie. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1333–1336, 1365–1368, 1397–1401). [1800–6500–Q 1885–M 3120].

Marchlewski, Leon. Chimie, dans: Michalski, St. et Heffich, Al. Guide pour les autodidactes, 2-de édition, I-re partie. (Polish). Warszawa, 1901, (83–126). [0050].

Mellmann, P[aul]. Chemie des täglichen wirtschaftlichen Lebens. Leipzig (L. Huberti), 1901, (X+162). 22 cm. Geb. 2,75 M. [Q 0030].

Michalski, Stanisław, et Heflich, Aleksander. Guide pour les autodidactes, 2de éd., 1re partie, Sciences mathématiques et naturelles. (Polish). Par MM. Wł. Biegański, W. Biernacki, O.Bujwid, S. Dickstein, J. Eismond, E. Flatau, S. Kramsztyk, N. Kostanecki, L. Krzywicki, A. Kuczyński, J. Lewinski, A. Mahrburg, L. Marchlewski, J. Morozewicz, Wł. Natanson, J. Nusbaum, J. Peszke, W. Świątecki, et E. Strumpf. Editeurs Stanisław Michalski et Aleksander Heflich. Warszawa, 1901, (XLII+728). 23 cm. [0050].

Remsen, Ira. An Introduction to the Study of Chemistry. 6th ed. New York, (Holt), 1901, (XXIV + 456). 19 cm.

A College Text-book of Chemistry. London, (Macmillan), 1901, (XX + 689). 20 cm. 8s. 6d.

Roscoe-Schorlemmer's ausführliches Lehrbuch der Chemie von. Jul. Wilh. Brühl. Bd. 8. Die Kohlenwasserstoffe und ihre Derivate oder Organische Chemie. Th. 6. bearb. mit Edvard Hjelt und Ossian Aschan. Braunschweig (Fr. Vieweg u. S.), 1901, (XXXIX+ 1045). 23 cm. M. 22. [1000].

Whitney, W. R., and Ober, J. E. The Precipitation of Colloids by Electrolytes (containing Index to the Literature of Colloids). J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (842–863). [7200].

0040 ADDRESSES. LECTURES.

Armstrong, H. E. Frankland Memorial Lecture. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (193–196) [Abstract]. [0010].

Bandrowski, Ernest. La Chimie de l'air. Dans: Conférences sur l'air. (Polish). Warszawa-Kraków, [1901], (1-17). [0100].

Bielecki, Jan. Aperçu du développement de la Chimie au XIX siècle (Polish). Wszechświat, Warszawa, 20, 1901, (33-39, 54-60). [0010].

Dewar, James. Bakerian Lecture.—The Nadir of Temperature and Allied Problems. 1. Physical Properties of Liquid and Solid Hydrogen. 2. Separation of Free Hydrogen and other Gases from Air. 3. Electric Resistance Thermometry at the Boiling Point of Hydrogen. 4. Experiments on the Liquefaction of Helium at the Melting Point of Hydrogen. 5. Pyroelectricity, Phosphorescence, etc. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (360–366) (Abstract). [0010 0360 0430 0330 0370 7150 7200 7250 7300 0850].

Estreicher, Tadeusz. Les composants de l'air, nouvellement découverts. Dans : Conférences sur l'air. (Polish). Warszawa-Kraków, [1901], (18–33). [0130 0370 0530 0430 0850].

McMurtrie, W[illiam]. The Condition, Prospects, and Future Educational Demands of the Chemical Industries. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (71–89). [0010].

(71-89). [0010]. Miers, H. A. Rammelsberg Memorial Lecture. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1-43, with pl.).

Société Copernic des Naturalistes polonais. C'onférences sur l'air, organisées par la Section de Cracovie de la Société Copernic des Naturalistes Polonais, au mois de Mars 1900. (Polish). Warszawa-Kraków, [1901], (6 + 132). 24 cm. [C, F, H, J, L, Q, R 0040].

Villjean, E., Traitement des minerais mixtes de zinc et de plomb. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (97-103). [0580 0880].

0050 PEDAGOGY.

Buckendahl, A. Lehrbuch für den Unterricht in der anorganischen Chemie. 3. verb. Aufl. Gotha (F. A. Perthes), 1901, (VI+218). 21 cm. 2,40 M.

Deventer, Ch. M. van. Einige Bemerkungen zu Ostwald's Grundlinien der anorganischen Chemie. Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (216–218). [0100].

Foerster, F. Nochmals die Stellung der Elektrochemie im Unterricht der technischen Hochschulen. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (461–464).

Kramsztyk, Stanisław. Introduction aux sciences naturelles. Dans: Michalski, St. et Heflich, Al., Guide pour les autodidactes. (Polish). 2^{ce} éd., 1^{re} partie, Warszawa, 1901, (28–47). [0030].

Mahrburg, Adam. Classification des sciences. Dans: Michalski, Stan. et Heflich, Al., Guide pour les autodidactes. (Polish). 2^{de} éd., 1^{re} partie, Warszawa, 1901, (XV-XLII). [0000].

Marchlewski, Leon. Chimie, dans: Michalski, St. et Heffich, Al. Guide pour les autodidactes. 2-de édition. I-re partie. (Polish). Warszawa, 1901, (83–126). [0030].

Michalski, Stanisław, et Heflich, Aleksander. Guide pour les autodidactes, 2re éd., 1re partie. Sciences mathématiques et naturelles. (Polish). Par. MM. Wł. Biegański, W. Biernacki, O. Bujwid, S. Dickstein, J. Eismond, E. Flatau, S. Kramsztyk, N. Kostanecki, L. Krzywicki, A. Kucyński, J. Lewiński, A. Mahrburg, L. Marchlewski, J. Morozewicz. Wł. Natanson, J. Nusbaum, J. Peszke, W. Świątecki, et E. Strumpf. Editeurs MM. Stanisław Michalski et Aleksander Heflich. Warszawa, 1901, (XLII+728). 23 cm. [0030].

Ohmann, O. Lehrgang der chemischen Untersuchung des Wassers (als

0100

165

zweites Capitel der Verbrennungserscheinungen). Zs. physik. Unterr., Berlin, **14**, 1901, (1–13). [0360].

Rosenfeld, Maximilian. Explosionsversuche. Explosion eines Gemisches aus Leuchtgas und Luft. Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (162–164). [7200].

Schmidt, Julius. Chemisches Praktikum. Tl 1. Ausgewählte Kapitel aus der anorganischen Chemie. Breslau (F. Hirt), 1901, (96). 23 cm. 1,60 M.

Schweitzer, A. Ein neuer Vorlesungsversuch zur Demonstration des osmotischen Druckes. Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (222-224). [7150].

Scriba, F. Das Trocknen der Gase. Zs. physik. Unterr., Berlin, **14**, 1901, (34). [0930].

— Leuchtgasexplosionen. Zs. physik. Unterr., Berlin, **14**, 1901, (224–225). [7200].

Volckmar, E. Kurzes Lehrbuch der Chemie zunächst für den Unterricht an höheren Lehranstalten. 2. Aufl. Cassel (Th. G. Fisher und Co.), 1901, (XIV + 292 + VIII). 23 cm. 3 M.

Waeber, R. Leitfaden für den Unterricht in der Chemie. 13. Aufl. Leipzig (F. Hirt und S.), 1901, (76). 22 cm. 0,80 M.

Lehrbuch für den Unterricht in der Chemie mit Berücksichtigung der Mineralogie und chemischen Technologie. Leipzig (F. Hirt und S.), 1901, (275). 23 cm. Geb. 2,50 M. [G-0050].

Winkler, Clemens. Anorganische Chemie und physikalische Chemie. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (393-399). [0100 7000].

Witt, Otto N. Ueber die Ausbildung der Chemiker für die Technik. [Vortrag.] Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (640-642, 653-657). Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **45**, 1901, (1001-1005).

— Ueber die Ausbildung der ('hemiker für die Technik. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (633–640).

0060 INSTITUTIONS, COLLECTIONS, ECONOMICS.

Dennstedt, [M.]. Einrichtungen des neuen chen.ischen Staatslaboratoriums

[zu Hamburg]. Hamburg, Verh. natw. Ver., (3. Folge), **8**, (1900), 1901, (XLII–XLIV). [0900].

Fischer, Emil, und Guth, Max. Der Neubau des ersten chemischen Instituts der Universität, Berlin. Berlin, 1901, (V + 76, mit 12 Taf.). 34 cm.

Thiele, Hermann, und Eckardt, Moritz. Ueber quecksilbergedichtete Hähne. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **6**, 1901, (428-431). [C 0060].

0070 NOMENCLATURE.

Sudborough, J. J. Nomenclature of the acid esters of unsymmetrical dicarboxylic acids. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (43–44).

Wenge, W. Einige Bemerkungen über die Nomenklatur anorganischer Verbindungen. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (64).

CHEMISTRY (SPECIFIC) OF THE ELEMENTS.

0100 GENERAL.

Delauney. Les poids atomiques des corps simples [et leur progression géométrique]. Nature, Paris, **29**, (1^r semest.), 1901, (410). [7000].

Deventer, Ch. M. van. Einige Bemerkungen zu Ostwald's Grundlinien der anorganischen Chemie. Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (216–218). [0050].

oppenheimer, Carl. Grundriss der anorganischen Chemie. 2. Aufl. Leipzig, (G. Thieme), 1901, (VIII + 156). 18 cm. Geb. 3,50 M.

Winkler, Clemens. Anorganische Chemie und physikalische Chemie. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (393–399). [7000 0050].

Zulkowski, Karl. Zur Erhärtungstheorie der hydraulischen Bindemittel. Chem. Ind., Berlin, **24**, 1901, (290–296, 317–321, 345–348, 369–374, 420–423, 445–449). [B 3600].

AIR.

Bandrowski, Ernest. La Chimie de l'air. Dans: Conférences sur l'air. (Polish). Warszawa—Kraków, [1901], (1-17). [0040]. 166

Dewar, James. . . . Separation of Hydrogen and other Gases from Air. . . London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (360–366) (Abstract). [0040 0360 0430 0530 0370 7150 7200 7250 7300 0850].

Liveing, S. D., and Dewar, James. On the Spectrum of the more Volatile Gases of Atmospheric Air which are not Condensed at the Temperature of Liquid Hydrogen. . . London, Proc. R. Soc., 67, 1901, (467-474).

Ramsay, William, and Travers, Morris W. Argon and its Companions. London, Proc. R. Soc., 67, 1901, (329–333) (Abstract); Phil. Trans. R. Soc., 197, 1901, (47–89, with 3 pl.) [Full paper].

(TASES.

Gautier, Armand. Produits gazeux dégagés par la chaleur de quelques roches ignées. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (58-64).

Produits gazeux dégagés par la chaleur des roches ignées. Action de l'eau sur les sels ferreux. Origines des gaz volcaniques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (402–413).

Sur l'existence d'azotures, argonures, arséniures et iodures dans les roches cristalliniennes. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (932–938).

Les gaz combustibles de l'air, et particulièrement l'hydrogène atmosphérique. Ann. chim. phys., Faris, (série 7), **22**, 1901, (5-110). [036)].

Travers, Morris W. The Experimental Study of Gases. With an Introductory Preface by William Ramsay. London (Macmillan), 1901, (xiii + 323). 23 cm. 10s.

NEW ELEMENTS.

Baskerville, Charles. On the existence of a New Element Associated with 11 crium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (761-774).

Demarçay, Eug. Sur un nouvel élément, l'europium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1484–1486).

METALS.

André, G. Observations sur les sels la siques renfermant plusieurs oxydes n étalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 1.2, 1901, (1563). Berthelot. Essais divers avec les métaux et l'oxyde de carbone. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (303-305).

Observations sur la dissolution des métaux solides dans le mercure et plus généralement dans les autres métaux fondus. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (320–322). [0380].

Sur l'altération lente des alliages métalliques contenant du cuivre, au contact simultané de l'air et des chlorures alcalins. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (457–460). [0290].

Boudouard, O. Action réductrice du charbon sur les composés métalliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (282-287). [0210].

Cartaud, G. Structure cellulaire de quelques métaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1327-1329).

Cohen, E[rnst]. [Ueber die gleichzeitige Einwirkung des Meereswassers und der atmosphärischen Luft auf Kupfer, Messing, Zinn, Aluminiumbronze und Nickel]. (Holländisch), 's Gravenhage, De Ingenieur, Weekblad, 16, 1901, (178–187). [C 6220].

Grothe, R. M. Die chemische Färbung der Metalle. (Fortsetzung.) Centralztg Opt., Berlin, 22, 1901, (5–6, 15, 25, 35–36, 46, 54, 65, 74–75, 85, 96, 107, 126). [0900].

Hamilton, Lewis, P., and Smith, Edgar F. Alloys Made in the Electric Furnace. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (151–155). [7200].

Leidié, E. Nouvelle méthode de séparation des métaux rares qui accompagnent le platine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (9-15).

Sur une nouvelle méthode générale de séparation des métaux de la mine de platine. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (18-23). [0610].

Maey, E. Das spezifische Volum als Bestimmungsmerkmal chemischer Verbindungen unter den Metalllegierungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 38, 1901, (292–306). [7100].

Mailhe, A. Action de l'oxyde mercurique sur les solutions aqueuses des sels métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1560-1563).

Mailhe, Λ. Action de l'oxyde mercurique sur les solutions aqueuses des sels métalliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (786-793). [0380].

Malméjac. Action de l'alcool à 95° sur les métaux mis en contact avec lui. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (169–171).

Recoura, A. Action d'un hydrate métallique sur les solutions des sels des autres métaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1414-1416). [0290].

Sabatier, Paul. Action d'un oxyde ou d'un hydrate métallique sur les solutions des sels des autres métaux: sels basiques mixtes. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1538–1540).

Scheid, Karl. Die Metalle. Leipzig, (B. G. Teubner), 1901, (VI + 154). 18 cm. Geb. 1.25 M. (Aus Natur und Geisteswelt, Bd. 29.) [G 18 J 27 Q 9115].

Schnabel, Carl. Handbuch der Metallhüttenkunde. 2 Aufl. Bd 1. Kupfer—Blei — Silber — Gold. Berlin (J. Springer), 1901, (XIV + 1186). 24 cm. 28 M. [G 18].

Vallée, C. Sur l'action des acides sur les carbonates alcalino-terreux en présence de l'alcool. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (677-678).

Action de quelques acides sur les carbonates alcalino-terreux en présence de l'alcool. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (393–394).

RARE EARTHS.

Herzfeld, J., und Korn, Otto. Chemie der seltenen Erden. Berlin (J. Springer), 1901, (IX + 207). 22 cm. 5 M. [6000 G 50].

Urbain, G., et Urbain, E. Sur l'isolement de l'yttria, de l'ytterbine et de la nouvelle erbine. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (136–138).

0110 (Ag) ARGENTUM (SILVER).

Beilby, George Thomas, and Henderson, George Gerald. The Action of Ammonia on . . . [Silver] at High Temperatures. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1253–1255) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (190) [Abstract]. [0150 0260 0290 0320 0540 0610].

Berthelot. Sur les origines de la combinaison chimique. Union de l'argent avec l'oxygène. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (289–300). [0350].

Sur les origines de la combinaison chimique; États allotropiques de l'argent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (307–317). [7000].

Hydrogène et argent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (305–307). [0360].

Oxyde de carbone et argent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (300–303).

Etude sur les combinaisons de l'argent avec le mercure. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (241–243).

Etudes sur la combinaison de l'argent avec le mercure. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (317–320). [0380].

Sur les relations électrochimiques des états allotropiques des métaux et de l'argent en particulier. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (732– 734). [7250].

Colson, Albert. Sur certaines conditions de réversibilité. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (467–469). [0380 7200].

Cordier, V. von. Ueber die Einwirkung von Chlor auf metallisches Silber im Licht und im Dunkeln. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (21–23). [7350].

Fulweiler, W. H., and Smith, Edgar F. The Precipitation and Separation of Silver in the Electrolytic Way. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (582–585). [0930].

Göttig, Christian. Ueber Fortschritte auf dem Gebiete der Reductionsversilberung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (672–673).

Grimm, Curt. Beiträge zur Kenntnis der physikalischen Eigenschaften von Silberspiegeln. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **5**, 1901, (448–478). [C 3840 5660]. **Liesegang**, R. E. Ueber die verschiedene Farbe des Silbers in den Photographien. Natur u. Offenb., Münster, **7**, 1901, (442–443). [7350].

Ag Br Silver Bromide

Ag I Silver Iodide.

Kohlrausch, F[riedrich], und Dolezalek, F. Die Löslichkeit des Bromsilbers und Jodsilbers im Wasser. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1901**, (1018–1023). [7150-7250 C 6200].

Ag Cl Silver Chloride.

Berthelot. Observations relatives à . . . la réduction du chlorure d'argent par l'hydrogène. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (1273). [0360].

Jouniaux. Sur la réduction du chlorure d'argent par l'hydrogène et réaction inverse. Equilibres véritables. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1270–1272). [0360].

Ag 0 Silver Oxide Ag_2O .

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor. Ueber die Einwirkung von Hydroperoxyd auf Silberoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (749–755). [0550 0360].

Berthelot. Nouvelles recherches relatives à l'action de l'eau oxygénée sur l'oxyde d'argent. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (897-904).

Nouvelles recherches relatives à l'action de l'eau oxygénée sur l'exyde d'argent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (52-62). [0360].

Silver Salts.

[Dissociation of silver carbonate]. **Colson**, Albert. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (467–469). [0380 7200].

Mulder, E[duard]. Ueber das peroxyschwefelsaure und das peroxy-essigsaure Silber. (Holländisch). Amsterdam, Verh. K. Akad. Wet. 1e Sect., 7, 1901, No. 2, (1–44).

Ueber das peroxy-essigsaure Silber und weiter über das peroxyschwefelsaure Silber (Holländisch). Amsterdam, Verh. K. Akad. Wet. 1e Sect., 7, 1901, No. 6, (1–48).

Sodeau, William H. The Decomposition of . . . Silver Chlorate. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (251–253).

0120 (Al) ALUMINIUM.

Bamberger, M. Aluminium as means of heating. [Norw. transl.] Bergen, Naturen, **25**, 1901, (87–96). [0100 0930].

Berthelot. Sur la chaleur de combustion vive de l'aluminium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (479-482). [7200].

Boudouard. Alliages d'aluminium et de magnésium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1325–1327). [0460].

Duboin, A. Sur les propriétés réductrices du magnésium et de l'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (826–828). [0460].

Guillet, Léon. Sur les alliages d'aluminium. Combinaisons de l'aluminium et du tungstène. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1112–1115). [0840].

Alliages d'aluminium. Combinaisons de l'aluminium et du molybdène. [Al₄Mo AlMo Al₇Mo]-Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1322–1325). [0480].

Parmentier, F. Alumine contenue dans les eaux minérales. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1332-1333). [6500].

Schweitzer, A. Ueber den Einfluss von Aluminium-Beimengungen auf die magnetischen Eigenschaften des Gusseisens. Elektrot. Zs., Berlin, **22**, 1901, (363). [0120 C 5440 5450].

Van Aubel, Edm. Sur la densité des alliages. [Al Sb]. Paris, C.-R. Acadsei., 132, 1901, (1266-1267). [0680].

AlCl Aluminium Chloride

Baud, E. Etude thermique des chlorures d'aluminium ammoniacaux. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (553–556). [7200].

Dissociation et étude thermique du composé Al²Cl⁶18AzH³-Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (690–692). [7200].

0140

169

Gustavson, G. Ueber die Darstellung von Chlor-, Brom- und Jodaluminium. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (110-112).

Alo Alumina Al₂O₃.

Tucker, Samuel Auchmuty, and Moody, Herbert R. The Reduction of Alumina by Calcium Carbide. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (970–971).

Aluminium Salts.

Aluminium silicate and Aluminium sulphate.

Bronn, J. Die Fabrikation der Thonerde und der schwefelsauren Thonerde. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (844–854, 868-877). [G-60-J-27].

MgAl₂O₄.

Dufau, Em. Aluminate de magnésium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (669–670). [0460].

0130 (Ar) ARGON.

Estreicher, Tadeusz. Les composants de l'air, nouvellement découverts. Dans : Conférences sur l'air (Polish). Warszawa—Kraków, [1901], (18–33). [0370 0530 0430 0850 0040].

Liveing, G. D., and Dewar, James. [Separation of argon from air]. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (389–398). [0430 0850 7300].

Ramsay, William, and Travers, Morris W. Argon and its Companions. London, Proc. R. Soc., 67, 1901, (329–333) (Abstract); Phil. Trans. R. Soc., 197, 1901, (47–89, with 3 pl.) [Full paper].

Schultze, Hugo. Die innere Reibung von Argon und ihre Aenderung mit der Temperatur. Ann. Physik., Leipzig, (4. Folge), 5, 1901, (140–165, mit 1 Taf.). [B 2540].

0140 (As) ARSENIC.

Avery, S., and Beans, H. T. A Rapid Method for the Determination of Arsenious Oxide in Paris Green. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (485-486). [6200].

Barthe, L., et Péry, R. Sur l'élimination et la recherche toxicologique de l'acide cacodylique. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (209-214). [8040]. Białobrzeski, M. Sur la transmutation du phosphore en arsenic (Polish). Czasop. Tow. Apt. Lwów, **31**, 1901, (4-7). [0570].

Ducru, O. Nouvelles méthodes de dosage de l'arsenic. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (235–239). [6200].

Fittica, F[riedrich]. Ueber den Nachweis von Stickstoff in Arsen und die Umwandlung von Arsen in Antimon. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (41). [6100-0680].

Krafft, F[riedrich], und Neumann, R. Ueber Verdrängungen in der Phosphor-Arsen-Antimon-Gruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (565–569). [2000 0570 0680].

Rohmer, Martin. Scheidung des Arsens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (33-38). [6200 G 12].

Tarible. Action du bromure de bore sur les iodures de phosphore et sur les composés halogénés de l'arsenic et de l'antimoine. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (204-207).

Wohlwill, Emil. Ueber die angeblich ausgeführte Verwandlung von Phosphor in Arsen. Hamburg, Verh. natw. Ver., (3. Folge), **8**, (1900), 1901, (XLI).

As H Hydride of Arsenic

Stock, Alfred. Ueber die Einwirkung von Arsenwasserstoff auf Borbromid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (949–956). [0160].

BBr₃AsH₃.

Stock, Alfred. Ueber die Einwirkung von Arsenwasserstoff auf Borbromid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (949–956). [0160].

As 0 Oxides of Arsenic As_4O_6 and As_2O_5 .

Avery, S[amuel], and Beans, H. T. Soluble Arsenious Oxide in Paris Green. Preliminary Report. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (111–117). [6300].

[Arsenious oxide, Rate of solution of.]

Drucker, Karl. Ueber zwei Fälle von Katalyse im inhomogenen Systeme. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (173–215). [0270–7050–7150].

Arseniates.

Ducru, O. Recherches sur les arséniates ammoniacaux de cobalt et de nickel. Application au dosage de l'arsenic. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (160–238). [0260 0540 6200].

 $CaAsO_4(C_3H_7O_2)$.

Pagel. Sur le glycéroarséniate de chaux. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (449-452).

As S Sulphides of Arsenic.

Pelabon, H. Action de l'hydrogène sur le réalgar et réaction inverse. Influence de la pression et de la température. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (774-777). [7200 0360].

Arsenide of Tungsten.

WAs2; W2AsCl9.

Defacqz, Ed. Sur un arséniure et un chloroarséniure de tungstène. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (138–140).

0150 (Au) AURUM (GOLD).

Ackermann, Eugen. Die Gold-Industrie an der Grenze des Staates Para im nördlichen Brasilien. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (25–26). [G 18].

Beilby, George Thomas, and Henderson, George Gerald. The Action of Ammonia on . . . [Gold] at High Temperatures. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1253–1255) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (190) [Abstract]. [0110 0260 0290 0320 0540 0610].

Bredig, G., und Reinders, W. Anorganische Fermente. III. Die Goldkatalyse des Wasserstoffsuperoxyds. Zs. phyšik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (323–341). [8020 Q 1235].

Gladstone, J. H. [Composition of] the Gold used by the Ancient Egyptians. Chem. News, London, 83, 1901, (13).

Holborn, L[udwig], und Day, A. Ueber den Schmelzpunkt des Goldes. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 4, 1901, (99–103). [C 1810].

Lengfeld, Felix. On Gold Halides. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (324-332).

0160 (B) BORON.

Michaelis, A[ug.]. Ueber aromatische Borverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (19-43, mit Taf.). [2000].

Richter, E. Ueber aromatische Borbromide und über die Borbenzoësäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26–40). [1330 2000].

Thevénot, G. Ueber die Xylylborchloride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (20–25). [1130 2000].

BBr Boron Bromide BBr3.

[Preparation].

Richter, E. Ueber aromatische Borbromide und über die Borbenzoësäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26–40). [1330–2000].

Stock, Alfred. Ueber die Einwirkung von Arsenwasserstoff auf Borbromid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (949–956). [0140].

Tarible. Action du bromure de bore sur les iodures de phosphore et sur les composés halogénés de l'arsenic et de l'antimoine. Paris, C.-R. Acad. Sci., 132, 1901, (204-207).

PCI32BBr3: PCI52BBr3.

Tarible. Sur les combinaisons du bromure de bore avec les chlorures de phosphore. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (83-85).

PoL2BBr3.

Tarible. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (204-207).

BH Boron Hydrides.

Ramsay, W[illiam], and Hatfield, H. S. Preliminary note on hydrides of boron. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (152–154).

BO Boron Oxide B₂O₃.

Skirrow, F. W. Ueber die Flüchtigkeit der Borsäure mit Wasserdämpfen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (84–90). [7150 C 1920].

Zschimmer, E. Zur Analyse der italienischen rohen Borsäure. Chem-Ztg, Cöthen, **25**, 1901, (44–45, 67–68). [6300].

Hillringhaus, F. Ueber Borsäurephenolester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (40–43). [1230]. B2O3, 3MgO.

Ouvrard, L[éon]. Sur les borates de magnésie et des métaux alcalino-terreux. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (257-259).

BS Boron Sulphide B₂S₂. B₂S₃H₂S. [Metathioboric Acid.]

Stock, Alfred, und Poppenberg, Otto. Ueber die Einwirkung von Schwefelwasserstoff auf Borbromid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (399-403).

0170 (Ba) BARIUM.

Ba Cl Barium Chloride $BaCl_2$.

Noyes, Arthur A[mos]. A Modification of the Usual Method of Determining Transference Numbers, and . . . Influence of the Concentration on their Values in . . . Tri-Ionic Salts. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (37–57). Ithaca, N.Y., Cornell Univ., Physic. Rev., 12, 1901, (14–35). [0420 7250].

Ba H Barium hydride.

Güntz. Sur l'hydrure de baryum. Paris, C.-R. Acad. Sci., **132**, 1901, (963–966).

Ba O Barium Oxide.

Heinz, Rudolf. Aus der Fabrikation von Baryumoxyd und Baryumsuperoxyd. ChemZtg, Cöthen, **35**, 1901, (199–200).

Noyes, Arthur A[mos]. A Modification of the Usual Method of Determining Transference Numbers, and Influence of the Concentration on their Values in . . Tri-Ionic Salts. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (37–57). Ithaca, N.Y., Cornell Univ., Physic. Rev., 12, 1901, (14–35). [0420 7250].

Barium Salts.

Berthelot, M. [Barium Phosphates]. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1277-1281). [6300 0570 0220].

Dobbin, Leonard. The Solubility of Barium Sulphate in Solution of Sodimm Thiosulphate. I.ondon, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (218–219).

Kassner, G[eorg], und Keller, H. Ueber mangansaures und manganigsaures Baryum. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (473–490). [0470].

0190 (Bi) BISMUTH.

Everdingen Jr., E[woud] van. The Hall-effect and the increase of resistance of bismuth in the magnetic field at very low temperatures. II. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (177-195) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (181-199) (Dutch); Leiden, Comm. Physic. Lab., No. 58, [1901?], (1-29) (English). [C 5670 5660].

On the Hall-effect and the resistance of crystals of bismuth within and without the magnetic field. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (316–321; 407–421, with 1 pl.) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (277–281, 448–462, with 1 pl.) (Dutch); Leiden, Comm. Physic. Lab., No. **61**, [1901?], (1–23, with 1 pl.) (English). [C 5660 5670 G 340].

Ueber eine Erklärung der Widerstandszunahme im Magnetfelde und verwandter Erscheinungen in Wismuth. Leiden, Comm. Physic. Lab., No. **63**, (1–14). [C 5660 5670].

Hall-Effekt, Widerstand und Widerstandszunahme in Wismut-krystallen. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (585–586). [C 5670 5660 G 340 350].

Lownds, Louis. Ueber das thermomagnetische und thermoelektrische Verhalten des krystallinischen Wismuts. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **6,** 1901, (146–162). [7250 G 340 350 C 5710].

Ei Br Bismuth Bromide

Bodroux, F. Action du brome en présence du bromure d'aluminium sur le carvacrol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (818). [1230].

$\begin{array}{ll} \text{Bi Cl} & \text{Bismuth} & \text{Chloride} \\ & \text{BiCl}_3. \end{array}$

Schiff, Hugo. Anilin- und Chinolin-Derivate von Metalltrichloriden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (804–805). [1630—1930—0680].

Vanino, L., und Hauser, O. Verbindungen von Wismuthchlorid mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (416–420). [1930–1640].

Bio Bismuth Oxide Bi₂O₃.

Thibault, Paul. Sur l'oxyde de bismuth. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (155–157).

Bismuth salts.

Allan, F. B. The Basic Nitrates of Bismuth. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (307–315).

Bemmelen, J[akob] M[aarten] van, and Rutten, G[erardus] M[arie]. [On the composition of the basic nitrates of Bismuth.] Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (196-200) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (66-71) (Dutch). [7000].

Bodman, Gösta. On Isomorphism between Salts of Bismuth and some of the rare Earths (Swedish). Stockholm, Vet.-Ak. Bih., 26, II, 1901, No. 3, (28). [G 510].

Jamieson, G. S. Caesium Bismuth Nitrate, 2CsNO₃. Bi(NO₃)₃. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (277). [0280].

Thibault, Paul. Sur un nouveau salicylate de bismuth cristallisé. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (794–796). [1330].

Bis Bismuth Sulphide.

Pélabon, H. Action de l'hydrogène sur le protosulfure de bismuth. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (78-80).

Action de l'hydrogène sur le protosulfure de bismuth. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (149–153). [0360 0660].

0200 (Br) BROMINE.

Marshall, E. M. Note on the Preparation of Hydrobromic Acid. Pharm. J., London, (Ser. iv), 13, 1901, (151-152).

0210 (C) CARBON.

Berthelot. Observations relatives à l'action des sels cuivreux sur les carbures d'hydrogène et sur l'oxyde de carbone. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (32–39). [0290—1220].

Bone, William A., and Jerdan, David S. The Direct Union of Carbon and Hydrogen. Part II. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1042-1063) [Full paper];

Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (162-163) [Abstract]. [0360 1120 1110].

Boudouard, O. Les phénomènes de combustion dans les foyers industriels. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (833-840). [7200].

Action réductrice du charbon sur les composés métalliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (282–287). [0100].

Fitzgerald, Francis A. J. Graphite produced by the Acheson Process. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (443-445).

Gomberg, M. On Trivalent Carbon. (Third Paper). J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (496-502).

On Trivalent Carbon. (Reply to J. F. Norris). Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (317–335).

Norris, James F. On the Non-Existence of Trivalent Carbon. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (117-122).

Shimer, Porter W. A Special Crucible for Carbon Combustions. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (227–229). [0910].

Verneuil, A. Produits secondaires formés dans l'action de l'acide sulfurique sur le charbon de bois. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (1340-1343). [1330].

Sur les produits secondaires formés dans l'action de l'acide sulfurique sur le charbon de bois. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (684-687). [1330].

CN Cyanogen C2N2

Kunz-Krause, H[ermann]. Ueber das Vorkommen und den Nachweis von freiem Cyan im Leuchtgas. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (651-655). [6500].

CNH Hydrocyanic Acid v. 1310

CNOH Cyanic Acid v. 1310 CNSH Thiocyanic Acid v. 1310.

CNS Cyanogen sulphide.

Goldberg, A. Kanarin und Pseudoschwefelcyan. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (41-48). [5020 1950].

CO Carbon Oxides.

Collie, J. Norman. On the Decomposition of Carbon Dioxide when submitted to Electric Discharge at Low Pressures. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1063–1069) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (168–169) [Abstract].

Kramers, J. Soll der Wassergasbetrieb continuirlich oder discontinuirlich sein? Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (667–672). [7200].

COS Carbon oxysulphide.

Hempel, Walther. Ueber Kohlenoxysulfid. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (865-868).

O220 (Ca) CALCIUM.

Herzfeld, A[lexander]. Atomgewichts-Bestimmung des Calciums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (559–560). [7100].

Ca O Calcium Oxide.

Guthrie, A. The Solubility of Lime in Water at Different Temperatures. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (223–224).

Jouve, Ad. Sur un échantillon de chaux cristallisée. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1117–1118).

Sur un échantillon de chaux cristallisée. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (710–711).

Calcium salts.

Borate.

Nicholson, H. [Action of nascent carbon dioxide on calcium borate]. Chem. News, London, 84, 1901, (164).

Carbonate.

Cohen, E[rnst], and Raken, H[erman]. The solubility of calcium carbonate in sea-water. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (63-66) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (28-31) (Dutch). 17150 J 45.

Lüdecke, [Otto]. Eine neue Modifikation des kohlensauren Kalkes. Zs. Natw., Stuttgart, 74, 1901, (125–126). [G 50].

Chlorate.

Sodeau, William H. The Decomposition of . . . Calcium Chlorate . . . London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (247–251).

Phosphates.

Berthelot, M. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1277–1281). [6300 0570 0170].

Dumont, J. Sur l'absorption du phosphate monocalcique par la terre arable et l'humus. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (435–438).

Pahl, C[arl] N[iclas]. New researches on Pyrophosphates of . . . Calcium . . . (Swedish). Stockholm, Vet.-Ak. Öfvers., 58, 1901, (161-180).

Bleaching powder.

Ditz, Hugo. Bildung und Zusammensetzung des Chlorkalks. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (3–14, 25–31, 49–57, 105–111).

Tiesenholt, W. v. Ueber die Einwirkung von unterchloriger Säure auf Metallchloride. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (30-40). [0250].

0230 (Cd) CADMIUM.

Byl, Hendrik Coenraad. The cadmium amalgams and their electromotive force (Dutch). Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (56, with pl.). 23 cm. [7000 C 2480 5610].

Bakhuis Roozeboom, H[endrik] W[illem]. [On the solidification of] cadmium amalgams [and their electromotive force.] Amsterdam, Proc. Sci.; Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 10, 1902, (3-6) (Dutch). [7000 C 2480 5610].

Wind, C[ornelis] H[arm]. On [two-phased equilibria and on retardations as the causes of] the irregularities of the Cadmium standard cell. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (595–601) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (565–572) (Dutch). [C 2480 5610].

Cd O Cadmium Oxide. Cadmium Salts.

Baskerville, Charles. Some Hydrochlorated Sulphates. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (894–897). [D 0380].

Holsboer, H[endrik] B[ernard]. [Ordinary and theoretical heat of solution of CdSO₄, ⁸ ₃H₂O in the neighbourhood of the minimum of solubility of the salt.] Amsterdam, Proc. Sci. K.

Akad. Wet., **3**, 1901, (467–469) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (399–401) (Dutch). [7200 C 1910].

0250 (Cl) CHLORINE.

Graebe, C. Ueber Darstellung von Chlor aus Natriumchlorat und über Gewinnung von Phosphortrichlorid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (645–652). [0570].

Mayer, Adolf. Ueber das Chlorbedürfnis der Buchweizenpflanze. J. Landw., Berlin, 49, 1901, (41-60, mit 1 Taf.). [M 3060 3120 5400].

Nichols, Henry W[indsor]. A New Test for Chlorine for Use with the Blowpipe. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (315-317). [6100].

Noyes, William A., and Lyon, Albert C. The Reaction between Chlorine and Ammonia. J. Amer, Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (460-463). [0490].

Cl H Hydrochloric Acid.

Erb, Walter. Ueber das Salzsäurebindungsvermögen einiger reiner Eiweisskörper. Zs. Biol., München, 41, 1901, (309–330). [4000 Q 1140].

Mellor, J. W. On the Union of Hydrogen and Chlorine . . . London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (216–238).

Cl O Chlorine oxides.

Foerster, F[riedr.]. Zur Kenntniss des Ueberganges der unterchlorigsauren Salze in chlorsaure Salze. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (141– 166). [7050].

Michael, Arthur, and Conn, Wallace T. On the Behavior of Iodine and Bromine towards Chlorine Heptoxide and Perchloric Acid. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (89-96).

Reychler, A. Recherches sur les oxydes de chlore. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (659-665).

Le peroxyde de chlore comme stérilisateur des eaux alimentaires. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (665–669).

Tiesenholt, W. v. Ueber die Einwirkung von unterchloriger Säure auf Metallchloride. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (30–40). [0220].

Halogens.

Phillips, Francis C. Compounds of Methyl Sulphide with Halides of Metals. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (250-258). [1110 2000].

Stieglitz, Julius. On Positive and Negative Halogen Ions. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (797–799).

Wells, H[orace] L. Generalizations on Double Halogen Salts. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (389-408).

0260 (Co) COBALT.

Balachowsky, Dimitry. Séparation du cobalt et du nickel par la voie électrolytique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1492-1495). [0540].

Ditz, Hugo. Ueber den qualitativen Nachweis geringer Mengen Nickel neben Kobalt. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (894–897). [6100

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Action de divers métaux divisés sur l'éthylène et l'acétylène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (678-684). [1120 0540].

Co N Cobalt Nitride Co₄N₂.

Beilby, George Thomas, and Henderson, George Gerald. [Formation of cobalt nitride by the action of ammonia on cobalt at high temperatures.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1251) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (190) [Abstract]. [0110 0150 0290 0320 0540 0610].

Co O Cobalt oxide.

 $(HgCl_2)_2(CoO)_6H_2O$ and $Hg(NO)_2(CoO)3H_2O$.

Mailhe, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1273–1275). [0380 0290 0540 0880].

Cobalt salts.

Arseniates. [Co₃(AsO₄)₂8H₂O; Co₃(AsO₄)₂NH₃7H₂O; Co₃(AsO₄₋₂(NH₃)₂6H₂O;Co₃(AsO₄₋₎₂(NH₃)₃ 5H₂O].

Ducru, O. Recherches sur les arséniates ammoniacaux de cobalt et de nickel. Application au dosage de l'arsenic. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (160–238). [0140 0540 6200].

Co Si Cobalt Silicide.

Lebeau, Paul. Sur un nouveau siliciure de cobalt. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (556–558). [0710].

Sur un nouveau siliciure de cobalt. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (538–540). [0710].

0270 (Cr) CHROMIUM.

Férée, J. Le chrome électrolytique. Paris, Bul. soc. chim., (ser. 3), **25**, 1901, (617–618).

Neumann, B[ernhard]. Ueber Elektrolytchrom. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (656–661). [7250].

Ostwald, W. Berichtigung. [Betrifft den Erscheinungstermin seiner Arbeit über periodische Erscheinungen am Chrom.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (448–449).

Cr B Chromium boride.

Tucker, S. A., and Moody, H. R. [Chromium boride]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (129). [0890 0840 0480].

Cr Cl Chromium chlorides.

Chromic chloride, soluble and insoluble.

Drucker, Karl. Ueber zwei Fälle von Katalyse im inhomogenen Systeme. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (173–215). [0140 7050 7150].

Cr N Chromium nitride

Férée, J. Sur l'azoture de chrome. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (618). [0490].

Cr O Chromium oxides.

Cazeneuve, P. Sur des matières colorantes violettes chromées dérivées de la diphénylearbazide. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (758-761). [1630-5020].

Emploi de la diphényl-carbazide pour la recherche de l'acide chromique dans le coton teint au jaune de chrome. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (761–762). [1630].

Férée, J. Un nouvel oxyde de chrome CrO. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (619-620).

Férée, J. Un nouvel hydrate de sesquioxyde de chrome (\$\frac{1}{2}\cup 0^3\), H²(). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (620-622).

0280 (Cs) CÆSIUM.

Wells, H[orace] L. On the Purification of Caesium Material. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (265–268).

 $\begin{array}{c} {\rm CsBr}\;;\;\; {\rm CsI}\;;\;\; {\rm CsF}\;;\;\; {\rm CsHF_2}\;;\;\; {\rm Cr^2O^7Cs^2}\;;\\ {\rm Cs_2Cr()_4}. \end{array}$

Chabrié, C. Sur quelques composés du cæsium. Paris, C.-R. Acad. Sci., 132, 1901, (678-681).

Cs 0 Cæsium Oxide. Cæsium Salts.

Jamieson, G. S. Caesium Bismuth Nitrate, 2CsNO₃. Bi(NO₃)₃. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (277). [0190].

Wells, H[orace] L., and Beardsley, H. P. Caesium Double Nitrates. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (275–277).

On Caesium Periodate and Iodate Periodate. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (278–281). [0390].

0290 (Cu) COPPER.

Beilby, George Thomas, and Henderson, George Gerald. The Action of Ammonia on . . . [Copper] at High Temperatures. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1252-1253) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (190) [Abstract]. [0110 0150 0260 0320 0540 0610].

Berthelot. Sur l'altération lente des alliages métalliques contenant du cuivre, au contact simultané de l'air et des chlorures alcalins. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (457–460). [0100].

Biddle, H. C. The Reduction of Copper by Solutions of Ferrous Salts. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (377–382). [G 12].

F(riis), J. P. The pyritic smelting of copper-ore. (Norw. transl.) Kristiania, Tekn. Ug., **19**, 1901, (189–190, 214–217). [0100].

Heycock, C. T., and Neville, F. H. On the Results of Chilling Copper-Tin Alloys. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (171-178, with 2 pl.). [0720].

Lewis. Ernest A. The Effect of Small Amounts of Arsenic on Copper. Chem. News, London, 83, 1901, (3-4).

Schertel, Arnulf. Kupferreiche Ausscheidung im Bleiraffinirofen. Jahrb. Bergw., Freiberg, 1900, [1901], (59-60). FG 12].

Spare, C. Roscoe, and Smith, Edgar F. The Electrolytic Separation of Mercury from Copper. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (579–582). 10930 0380].

Cu Cl Copper Chlorides.

Chevastelon, R. Des réactions de l'acétylène avec le chlorure cuivreux dissous dans une solution neutre de chlorure de potassium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1489–1492). [1120].

Cu2Cl2, CO, H2O.

Berthelot. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (32–39). [0210 1220].

Cu I Copper Iodides.

Spring, W[althère]. Sur la densité [et le volume moléculaire] de l'iodure cuivreux. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (79-80).

Cu 0 Copper Oxide.

Drawe, Paul. Käufliches Kupferoxyd. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (586-587). [6500].

Mayer, Otto, und Marckwald, E. Käufliches Kupferoxyd. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (733-734). [6500].

Miklosich, D. Käufliches Kupferoxyd. Zs. angew. Chem., 14, 1901, (753). [6500].

Rauter, Gustav. Kupferoxyd für die Glasfabrikation. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (753–754). [6500].

Compounds of CuO with sulphates of Zn, Cd, Mn, Co, Ni, and Cu.

Recoura, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132,** 1901, (1414–1416). [0100].

(CuO)₃CuCl₂4H₂O.

Berthelot, M. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (457–460). [0100].

CuClo(CuO)o4HoO, HgBroCuO3HoO, and Hg(NO₃)₂CuO4H₃O.

Mailhe, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1273-1275). [0380 0260 0540 0880].

Copper Salts.

Berthelot. Observations relatives à l'action des sels cuivreux sur les carbures d'hydrogène et sur l'oxyde de carbone. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (32-39). [0210 1220].

Recoura, A. Action d'un hydrate métallique sur les solutions des sels des autres métaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1414–1416). [0100].

Antimoniate.

Delacroix, A. E. Antimoniates de cuivre. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (289–290). [0680].

Carbonate.

Gröger, Max. Ueber die Alkalikup-rcarbonate. Berlin, Ber. D. chem. fercarbonate. Ges., 34, 1901, (429-432).

Ges., 34, 1901, (429-432).

Sulphate.

Foote, H. W. On the Mixed Crystals of Copper Sulphate and Zinc Sulphate. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (418-428). [0880 7100].

Hopkins, Arthur John. The Crystallization of Copper Sulphate. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (413-419).

Cu S Copper Sulphide.

Morgan, Leonard P., and Smith, Edgar F. Experiments on Chalcopyrite. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (107–109). [0320 G32 50].

0310 (**F**) FLUORINE.

Burk, W. E. Quantitative Determination of Fluorine in Fluorides easily decomposable by Sulphuric Acid. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (825–829). [6200].

Moissan, H., et Lebeau, P. Sur un nouveau composé, le fluorure de sulfuryle SO²F². Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (374–381).

0320 (Fe) FERRUM (IRON).

a History and Origin.

Beck, Ludwig. Die Geschichte des Eisens in technischer und kulturgeschichtlicher Beziehung. Abt. 5. Das 19. Jahrhundert von 1860 an bis zum Schluss. Lief. 1. 2. Braunschweig (Fr. Vieweg & S.), 1901, (1–176, 177–352). 25 cm. Je 5 M.

β Physical Properties.

Fabry, Ch., et Perot, A. Longueurs d'onde de quelques raies du fer. Paris, C. R. Acad. sci., **132**, 1901, (1264–1266). [7300].

Heathcote, Henry L. Vorläufiger Bericht über Passivierung, Passivität und Aktivierung des Eisens. Zs. Physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (368–373). [7250 C 6230].

Schweitzer, A. Ueber den Einfluss von Aluminium-Beimengungen auf die magnetischen Eigenschaften des Gusseisens. Elektrot. Zs., Berlin, **22**, 1901, (363). [0120 C 5440 5450].

γ Manufacture.

Schlüter, A. Versuche zur Klärung der Frage, ob eine gusseiserne Kugel in geschmolzenem Eisen schwimmt. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 45, 1901, (635–636). [C 1820].

Vogel, Otto. Schwimmt eine gusseiserne Kugel auf geschmolzenem Eisen, und warum? Berlin, Z. Ver. D. Ing., 45, 1901, (634–635). [C 1820].

ε Interactions.

Conroy, James T. The Rate of Dissolution of Iron in Hydrochloric Acid. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (316–320).

Kaufmann, A. Ueber den kathodischen Angriff des Eisens in Ammonnitratlösung und über ein neues Eisenoxyduloxyd. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (733–741). [7250].

ζ Compounds.

Hoffmann, P. Ueber den Eisengehalt des Hühnereies, sowie Versuche über Anreicherung des Eisens im Ei nach Fütterung mit Hämogallol und Ferrohämol. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (450 – 459). [6500 Q1840 9140 9115 N 5815].

State of Iron in Plants (Japanese). Tokyo, Kwag. Kw. Z., 22, 1901, (9–26).

———... Organic Iron Compounds in Plants. Tokyo, Bull. Coll. Agric., **4**, 1901, (260–266). [M 3120].

Analysis.

Auchy, George. Note on the Determination of Silicon in Steel. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (817–820). [0710 6200].

Determination of Sulphur in Wrought Iron and Steel. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (147–151). [6200].

Blair, Andrew Alexander. The Chemical Analysis of Iron. 4th ed. Philadelphia and London, (Lippincott), 1901, (XI + 319). 22.8 cm. [6200].

McKenna, A. G. Analyse von Wolframund Chromstahl. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (828–829). [6200].

Noyes, William A[lbert], and Helmer, L. Leslie. The Determination of Sulphur in Iron and Steel. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (675–679). [0660-6200].

Fe Cl Iron Chlorides.

Moore, B[urton] E[vans]. Spektrophotometrische Studie der Hydrolyse von Eisenchlorid. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (481–485). [7000-0930].

A Spectrophotometric Study of the Hydrolysis of Dilute Ferric Chloride Solutions. Ithaca, N. Y., Cornell Univ., Physic. Rev., **12**, 1901, (151– 176). [6930 C 3010].

$\begin{array}{lll} \textbf{Fe}\,\textbf{N} & \textbf{Iron Nitride} & \text{Fe}_{4}\text{N}_{2} & \text{or} \\ & \text{Fe}_{2}\text{N}. \end{array}$

Beilby, George Thomas, and Henderson, George Gerald. [Formation of iron nitride by the action of ammonia on iron at high temperatures.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1248-1250) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (190) [Abstract]. [0110 0150 0260 0290 0540 0610].

Fowler, Gilbert John. Iron Nitride. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (285–299).

and Hartog, Philip Joseph. The Heat of Formation and Constitution of Iron Nitride. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (299-301).

Fe O Iron Oxides.

Bemmelen, J[akob] M[aarten] van. Les accumulations ferrugineuses dans et sous les tourbières. Gisement, composition, formation. Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl., (Sér. 2), 4, 1901, (19-91), avec carte géolog.). [H 95 dd G 12].

Férée, J. Nouveau mode de préparation de l'oxyde ferreux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (615-617).

Iron Salts.

Causse, H. Sur la présence de l'oxysulfocarbonate de fer dans l'eau du Rhône. Paris, Bul. soc., chim., (sér. 3), 25, 1901, (220-227). [1310-6500].

Ebeling, A. Rhodankalium als Indicator bei der Reduction von Eisenoxyd zu Eisenoxydulverbindungen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (571, 785). [6200 0210].

Gautier, Armand. Production de l'hydrogène dans les roches ignées. Action de la vapeur d'eau sur les sels ferreux. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (189-194).

Haber, F[ritz]. Ueber die Ferritlösungen. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (724–726).

Pick, W. Ueber die elektrochemische Bildung eisensaurer Alkalisalze. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (713–724). [0930].

Schaer, Ed[uard]. Ueber physikalische und chemische Veränderungen der Eisenoxydsalze in ihren Lösungen. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (257-283). [7050].

Beobachtungsreihen über Veränderung physikal.-chem. Eigenschaften von verschiedenen Ferrisalzen bei Verdünnung mit Wasser oder mit Alkohol, sowie bei Erwärmung, bei Zusatz chem. Reagentien und bei Gegenwart von Haloidsalzen. (Fortsetzung.) [Färbung.] Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (340–353). [7050 C 3860].

Volhard, J. Rhodankalium als Indicator bei der Reduction von Eisenoxyd zu Oxydulverbindungen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (609-610). [6200 0210].

Fe Si Iron Silicides.

FeSi; Fe₂Si; FeSi₂.

Lebeau, P. Sur les constituants des ferrosiliciums industriels. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (681-683). [0710].

Lebeau, P. Sur les siliciures de fer. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (534-538). [0710].

FeS Iron Sulphide.

Morgan, Leonard P., and Smith, Edgar F. Experiments on Chalcopyrite. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (107-109). [0290 G 32 50].

0360 (H) HYDROGEN.

a Origin and Occurrence.

Gautier, Armand. Production de l'hydrogène dans les roches ignées. Action de la vapeur d'eau sur les sels ferreux. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (189–194).

Les gaz combustibles de l'air, et particulièrement l'hydrogène atmosphérique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (5–110). [0100].

Origines de l'hydrogène atmosphérique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (231-235).

Die Quellen des Wasserstoffs in der Atmosphäre (Berichtigung einer in dieser Arbeit gemachten analytischen Angabe in Bezug auf den Wasserstoff, welchen Säuren aus Graniten frei machen). ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (48).

Guillaume, Ch. Ed. L'hydrogène liquide et le coronium. Nature, Paris, **29**, (2° semest.), 1901, (374–375).

Liveing, G. D., and Dewar, James. [Presence of hydrogen in the atmosphere.] London, Proc. R. Soc., **67**, 1901, (467-474).

B Physical Properties.

Dewar, James. The Boiling Point of Liquid Hydrogen, determined by Hydrogen and Helium Gas Thermometers. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (44-54).

[Latent heat, specific heat, surface tension and refractive index of liquid hydrogen, and the separation of hydrogen from air.] London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (360–366) (Abstract). [0040 0010 0430 0530 0370 7150 7200 7250 7300 0850].

Détermination du point d'ébullition de l'hydrogène liquide au moyen de thermomètres à gaz hydrogène et hélium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (417-432). [7200].

Kamerlingh Onnes, H[eike], and Boudin, M[aurice]. . . Coefficient of pressure variation of pure hydrogen between 0° and 100°. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (299–316, with 1 pl.) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (224–241, with 1 pl.) (Dutch); Leiden, Comm. Physic. Lab., No. 60, [1901?] (1–30, with 1 pl.) (English). [C 1220].

Travers, Morris W. The Liquefaction of Hydrogen. Phil. Mag., London, (Ser. vi), 1, 1901, (411-423, with pl.).

Winkelmann, A[dolf]. Ueber die Diffusion von Wasserstoff durch Palladium. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 6, 1901, (104–115). [7150 0590].

E Interactions.

Berthelot. Observations relatives à réduction du chlorure d'argent par l'hydrogène. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (1273). [0110].

Hydrogène et argent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (305–307). [0110].

Bone, William A., and Jerdan, David S. The Direct Union of Carbon and Hydrogen. Part II. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1042–1063) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (162–163) [Abstract]. [0210 1120 1110].

Jouniaux. Sur la réduction du chlorure d'argent par l'hydrogène et réaction inverse. Equilibres véritables. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1270–1272). [0110].

Matignon, C., et Delépine, M. Composition de l'hydrure et de l'azoture de thorium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (36–38).

Pélabon, H. Action de l'hydrogène sur le protosulfure de bismuth. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (149–153). [0190 0660].

Action de l'hydrogène sur le protosulfure de bismuth. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (78–80).

Action de l'hydrogène sur le sulfure de mercure. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (777-785). [0660 7200].

Pélabon, H. Action de l'hydrogène sur le réalgar et réaction inverse. Influence de la pression et de la température. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (774– 777). [7200 0140].

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Hydrogénation des carbures incomplets en présence de divers métaux divisés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (671-678). [1120].

Determination.

Phillips, Francis C. On the Determination of Hydrogen in Gas Mixtures. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (354–356). [6400].

HO Hydrogen Oxides.

Ohmann, O. Lehrgang der chemischen Untersuchung des Wassers (als zweites Capitel der Verbrennungserscheinungen). Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (1-13). [0050].

Ramsay, William. Note on the Supposed Formation of an Oxide of Hydrogen higher than the Dioxide. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1324–1326) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (197) [Abstract].

Hydrogen Peroxide H₂O₂.

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor. Ueber die Einwirkung von Hydroperoxyd auf Silberoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (749-755). [0550 0110].

Berthelot, [M.]. Nouvelles recherches relatives à l'action de l'eau oxygénée sur l'oxyde d'argent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (52-62). [0110].

Bredig, [G.]. Das Wasserstoffsuperoxyd als Säure (nach Versuchen von Herrn Calvert). [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (622-624). [7250].

Kastle, J. H., and Clarke, Mary E. On the Decomposition of Hydrogen Peroxide by Various Substances at High Temperatures. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (518–526).

Kolb, A. Ueber die Reduction der Quecksilbersalze durch Wasserstoffsuperoxyd. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (21). [0930 0380].

HS Hydrogen Sulphide H2S.

Skilling, W[illia]m T. The Dissociating Power of Hydrogen Sulphide. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**. 1901, (383-384).

Tutwiler, C. C. The Quantitative Estimation of Hydrogen Sulphide in Illuminating Gas. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (173–177). [6400].

0370 (He) HELIUM.

Dewar, James. . . . Experiments on the Liquefaction of Helium at the Melting Point of Hydrogen. [Separation of helium from air]. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (360–366) (Abstract). [0040 0100 0360 0430 0530 7150 7200 7250 7300 0850].

Estreicher, Tadeusz. Les composants de l'air, nouvellement découverts. Dans : Conférences sur l'air (Polish). Warszawa-Kraków, [1901], (18-33). [0130 0530 0430 0850 0040].

Kohlschütter, Volkmar. Ueber das Vorkommen von Stickstoff und Helium in Uranmineralien. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (158–189). [0490 0810 G 12].

[Spectrum.] **Liveing**, G. D., et Dewar, [J.]. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (482–493). [0530 7300].

Ramsay, William, and Travers, W. Morris. [Isolation of helium from air, and its physical constants.] London, Proc. R. Soc., 67, 1901, (329-333) (Abstract); Phil. Trans. R. Soc., 197, 1901, (47-89, with 3 pl.) [Full paper].

Schultze, H. Ueber die innere Reibung von Helium und ihre Aenderung mit der Temperatur. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 6, 1901, (302-314). [7150 B 2540].

0380 (Hg) HYDRARGYRUM (MERCURY).

B Physical Properties.

Hector, Douglas. . . . Vapour-density of Mercury. Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., 33, 1901, (382).

Huff, W. B. Spektren des Quecksilbers. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (347–348). [C 3030].

γ Preparation.

Weiskopf, Alois. Das Quecksilber und seine Gewinnung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (429-437, 465-469). [G 18 J 27].

& Compounds.

Billmann, Einar. Contributions to the Chemistry of the organic Compounds of Mercury (Danish). Vid. Selsk. Skr., (Ser. 6), **10**, 1901, (95–147).

Thomas, V. Sur la chimie du méthylène. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1118-1121). [1120].

Amalgams.

Berthelot. Etude sur les combinaisons de l'argent avec le mercure. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (241-243).

Etudes sur les combinaisons de l'argent avec le mercure. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (317–320). [0110].

Crotogino. Ueber Alkylammonium-Amalgame. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (648–649). [5500 1600].

Fay, Henry, and North, Edward, 2nd. On the Nature of Lead Amalgams. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (216-231). [0580].

Analysis.

Spare, C. Roscoe, and Smith, Edgar F. The Electrolytic Separation of Mercury from Copper. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (579–582). [0930 0290].

Hg I Mercury Iodides.

Bakhuis Roozeboom, H[endrik] W[illem]. The behaviour of mixtures of mercuric iodide and silver iodide [liquid solution, solid solution, and double iodide]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (84–86) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (6–8) (Dutch). [7000].

Hg_SSh₄I₄. **Granger**, Albert. Sur un iodoantimoniure de mercure. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1115–1116). [0680].

Iodoantimoniure de mercure. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (623–625). [0680 0390].

Hg O Mercury oxides.

Lumière, A., Lumière, L., et Perrin, F. Action de l'oxyde de mercure sur

181 0420

quelques corps organiques. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (635–637). [1230] 1330 20001.

Mailhe, A. Action de l'oxyde mercurique sur les solutions aqueuses des sels métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1273–1275). [0260 0290 0540 0880].

Action de l'oxyde mercurique sur les solutions aqueuses des sels métalliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (786–793). [0100].

Reduction of HgO by CO. Colson, Albert. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (467–469). [0110–7200].

Mercury salts.

Baskerville, Charles. Some Hydrochlorated Sulphates. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (894-897). [0230].

Kolb, A. Ueber die Reduction der Quecksilbersalze durch Wasserstoffsuperoxyd. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (21). [0930 0360].

 $\begin{array}{l} {\rm Hg(NO_3)_2MnO3H_2O}\;; \quad {\rm CdCl_2CdO7H_2O}\;; \\ {\rm Hg(NO_3)_2CdO3H_2O}\;; \quad {\rm HgCl_2(PbO)_22H_2O}\;; \end{array}$ and Hg(NO₃)₂HgOH₂O.

Mailhe, A. Action de l'oxyde mercurique sur les solutions aqueuses des sels métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1560-1563).

NHg₂NO₂, NHg₂Cl, NHg₂Br. **Rây**, P. C. Dimercuri-ammonium [nitrite, chloride and bromide]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (96).

Ueber Mercuronitrit. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (250-256).

IODINE. 0390 (I)

Bourcet, P. Origines de l'iode de l'organisme. Cycle biologique de ce métalloïde. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1364–1366). [8040].

Sur quelques dérivés Brenans, P. iodés du phénol. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (831–833). [1230].

Granger, Albert. Iodoantimoniure de mercure. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (623–625). [0380]0680].

Stassano, [Henri], et Bourcet, P[aul]. Sur la présence et la localisation de l'iode dans les leucocytes du sang normal. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1587-1589).

Vaubel, Wilhelm. Ueber die Art der Bindung des Jodes im tierischen und pflanzlichen Organismus. Pharm. Ztg. Berlin, 46, 1901, (275-276). L 4900 Q 7933 M 3120].

10 Iodine Oxides. Iodic Acid HIO.

Scott, Alexander, and Arbuckle, William. The Preparation of Iodic Acid. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (302-303) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (2) [Abstract].

Periodic Acid.

Wells, H[orace] L. On Caesium Periodate and Iodate Periodate. Baltimore. Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (278-281). [0280].

 $(Na_3IO_5)_45H_2O$.

Müller, Erich. Die elektrolytische Darstellung der überjodsauren Alkalien. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (509–516). [7250].

0400 (In) INDIUM.

Chabrié, C., et Rengade, E. Contribution à l'étude de l'indium. Paris, C .-R. Acad. sci., 132, 1901, (472–474).

Contribution à l'étude de l'indium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (566-572).

Benoist, L[ouis]. Méthode de détermination des poids atomiques fondée sur les lois de transparence de la matière pour les rayons X; poids atomique de l'indium. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (772–774). [7100].

IRIDIUM. 0410 (Ir)

Leidié, et Quennessen. Sur le dosage du platine et de l'iridium dans la mine de platine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (840–842). [0610 6200].

0420 (**K**) KALIUM (POTASSIUM).

Hartley, W[m.] N., und Ramage, Hugh. Spectroskopische Untersuchung der Flammen, welche beim Herdfrischen und dem "basischen" Bessemer-Process auftreten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34,** 1901, (799–804). [7200–6500 G 12 C 3030].

KCl Potassium Chloride.

Volney, ('. W. On the Decomposition of the Chlorides of the Alkali Metals. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (820-824). [0490 0500].

KI Potassium Iodide.

Dawson, H. M. [Potassium triiodide and its] Dissociation in Aqueous Solution. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (238-247).

KO Potassium Oxide.

Foerster, F. Ueber den Einfluss von Anodenkohlen auf die Vorgänge bei der Alkalichloridelektrolyse. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (647–652). [0930 7250].

Rümpler, A. Ueber die Absorption von Kali durch Silicate. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (585–589, 625–630). [6500 0710 G 12 M 3120].

Potassium salts.

Coupin, Henri. Sur la sensibilité des végétaux supérieurs à l'action utile des sels de potassium. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (1582–1584). [8030].

Noyes, Arthur A[mos]. A Modification of the Usual Method of Determining Transference Numbers, and Influence of the Concentration on their Values in . . Tri-Ionic Salts. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (37–57). Ithaca, N.Y., Cornell Univ., Physic. Rev., 12, 1901, (14–35). [0170 7250].

Chlorate.

Sodeau, William H. . . . The Supposed Mechanical Facilitation of the Decomposition of Potassium Chlorate. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (939–943) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (149–150) [Abstract].

Nitrate.

KNO3. TINO3.

Eyk, C[ornelis] van. Sur la formation et les métamorphoses des cristaux mixtes de nitrate de potassium et de nitrate de thallium. Haarlem, Arch. néerl. Sci. Soc. Holl., (Sér. 2), 4, 1901, (118–154). [7000].

Nitrilosulphate.

N(SO₃K)₃2H₅O.

Divers, Edward, and Haga, Tamemasa. [Potassium nitrilosulphate.] London,

J. Chem. Soc., 79, 1901, (1093-1099)
[Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (164)
[Abstract]. [0490 0500].

Imidosulphite.

 $NH(SO_2K)_2$.

Divers, Edward, and Ogawa, Masataka. [Potassium imidosulphite.] London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1099–1103) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (163–164) [Abstract]. [0490].

Perselenate.

Dennis, L. M., and Brown, O. W. Potassium Perselenate. Preliminary Note. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (358–359).

Soap.

Groot, C. de. [Eine Vorschrift zur Darstellung der überfetten Kaliseife.] (Holländisch). Pharm. Weekbl., Amsterdam, 38, 1901, No. 1.

KS Potassium Sulphide.

Potassium thiosulphate.

Potbin, Leonard. The Interaction of Potassium Permanganate and . . . [Potassium] Thiosulphate in Neutral Solutions. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (212–218).

0430 (Kr) KRYPTON.

Dewar, James. [Separation of krypton from air.] London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (360–366) (Abstract). [0040 0100 0360 0530 0370 7150 7200 7250 7300 0850].

Estreicher, Tadeusz. Les composants de l'air, nouvellement découverts. Dans : Conférences sur l'air (Polish). Warszawa-Kraków, [1901], (18–33). [0130 0370 0530 0850 0040].

Liveing, G. D., and Dewar, James. [Separation of krypton from air, and its spectrum.] London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (389-398). [0130 0850 7300].

Ramsay, William, and Travers, Morris W. [Isolation of krypton from air, and its physical constants.] London, Proc. R. Soc., 67, 1901, (329-333) (Abstract); Phil. Trans. R. Soc., 197, 1901, (47-89, with 3 pl.) [Full paper].

0440 (La) LANTHANUM.

Brauner, Bohuslav, and Pavlíček, F. On the atomic weight of lanthanum and on the error of the "sulphate method"

for the determination of the "equivalent" of the rare earths. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (63-64). [7100].

0450 (Li) LITHIUM.

LiClNH₃; LiCl2NH₃; LiCl3NH₃; LiCl4NH₃; LiBrNH₃; LiBr2NH₃; LiBr3NH₃; LiBr4NH₃.

Bonnefoi, abbé J. Combinaisons des sels haloïdes du lithium avec l'ammoniac et les amines. Ann. chim. phys., (sér. 7), 23, 1901, (317-378). Thèse de doctorat, Montpellier, 1901. [1600 1610 1630 7200].

0460 (Mg) MAGNESIUM.

Boudouard. Alliages d'aluminium et de magnésium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1325–1327). [0120].

Duboin, A. Propriétés réductrices du magnésium et de l'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (826–828). [0120].

Mg N Magnesium Nitride.

Eidmann, W., und Moeser, L. Ueber die Bildung von Magnesiumnitrid durch Erhitzen von Magnesium an der Luft. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (390–393).

Mg 0 Magnesium Oxide. Magnesium Salts.

Dufau, Em. Aluminate de magnésium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (669-670). [0120].

Pahl, C[arl] N[iclas]. New researches on Pyrophosphates of . . . Magnesium (Swedish). Stockholm, Vet.-Ak. Öfvers., 58, 1901, (161–180).

0470 (Mn) MANGANESE.

Bolling, Randolph. Modified Williams Method for Manganese. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (493–496). [6200].

Mn O Manganese Oxides.

Manganates and Permanganates.

BaMnO₃H₂O.

Kassner, G[eorg], und Keller, H. Ueber mangansaures und manganigsaures Baryum. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (473–490). [0170].

Manganese Salts.

Richards, Theodore William, and Fraprie, Frank Roy. The Solubility of Manganous Sulphate. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 36, 1901, (509-514). Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (75-79).

0480 (Mo) MOLYBDENUM.

Guichard, Marcel. Recherches sur les oxydes, les sulfures et les iodures de molybdène. Ann. chim. phys., Paris. (sér. 7), 23, 1901, (498-575).

Guillet, Léon. Sur les alliages d'aluminium. Combinaisons de l'aluminium et du molybdène. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (1322–1325). [0120].

Kollock, Lily Gavit, and Smith, Edgar F. The Electrolytic Determination of Molybdenum. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (669–671). [6200].

Mo B Molybdenum Boride.

Tucker, S. A., and Moody, H. R. [Molybdenum boride.] London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (129). [0890 0270 0840].

MoCl Molybdenum Chloride.

Guichard, Marcel. Action de l'eau sur le pentachlorure de molybdène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (188-191).

Mo O Molybdenum Oxides.

Klason, Peter. Ueber Molybdämblau Stockholm, Vet.-Ak. Öfvers., **58**, 1901, (21-24).

——— Ueber Molybdänblau. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (158–160).

 Mo_2O_5 ; $MoO(OH)_3$; $MoOCl_3$; and $MoOCl_32NH_4Cl$.

Molybdäns: Molybdänsemipentoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (148–153).

Molybdic Acid and its ammonium salts.

Klason, Peter. Beiträge zur Kenntniss der Molybdänsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (153–158).

Beiträge zur Kenntnis der Molybdänsäure. Stockholm, Vet.-Ak. Öfvers., **58**, 1901, (13–20).

Mo₂O₅2SO₃.

Bailhache, G. Sur un nouveau sulfate de molybdène cristallisé. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (341-344).

Sur un nouveau sulfate de molybdène cristallisé. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (475–478). [0660].

MoO,4MoO3.

Guichard, Marcel. Sur l'oxyde bleu de molybdène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (181-188).

MoO₂; MoO₃; MoO₂(MoO₃)₄6H₂O; MoS₂; MoS₃; MoS₄; and MoI₂.

Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (498-572).

 $(NH_3)_5MoO_2SO_3(MoO_3)_7SH_2O$ and $(NH_3)_3MoO_2SO_3(MoO_3)_710H_2O$.

Péchard, E. Sur la réduction de l'acide molybdosulfurique par l'alcool. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (628-630).

0490 (N) NITROGEN.

Hemsalech, G. A. Sur le spectre de bandes de l'azote dans l'étincelle oscillante. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1040-1043).

Kauffmann, Hugo, und Hell, Bernhard. Ueber das Verhalten des Stickstoffs gegen Teslaströme. Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (476–478). [C 6840 6610].

Kohlschutter, Volkmar. Ueber das Vorkommen von Stickstoff und Helium in Uraumineralien. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (158-189). [0370 0810 G 12].

Scott, Alexander. . . . Atomic Weight of Nitrogen. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (147–155).

Wendeler, P. Der Stickstoff der Rübensäfte im Laufe ihrer Verarbeitung. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1368–1369). [1820 Q 1100 M 3120].

N Cr Nitride of Chromium CrN.

Férée, J. Azoture de chrome. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (618). [0270].

NH Ammonia NH3.

Folin, Otto. Ein einfaches Verfahren zur Bestimmung des Ammoniaks im Harne. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (515–517). [6500 Q 8340].

Litterscheid, F. M. Ueber die Ammoniakverbindungen des Kupferrhodanids und Kupferrhodanürs. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (336–340). [0210 1310].

Noyes, William A., and Lyon, Albert C. The Reaction between Chlorine and Ammonia. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (460–463). [0250].

Pfeiffer, P. Die Wernersche Theorie der Constitution der Metallammoniake. Natw. Rdsch., Braunschweig, **16**, 1901, (366–368, 379–380).

Al₂Cl₆2NH₃; Al₂Cl₆8NH₃; Al₂Cl₆10NH₃; and Al₂Cl₆12NH₃.

Baud, E. Sur les combinaisons du gaz ammoniac avec le chlorure d'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (133-136).

Ammonium Salts.

Ammonium Bromide.

Scott, Alexander. Ammonium Bromide . . . London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (147–155).

Ammonium Chloride.

Volney, C. W. On the Decomposition of the Chlorides of the Alkali Metals. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (820-824). [0420 0500].

Ammonium Imidosulphite.

NH(SO2NH4)2.

Divers, Edward, and Ogawa, Masataka. [Ammonium imidosulphite]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1099–1103) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (163–164) [Abstract]. [0420].

Ammonium Nitrilosulphate.

N(SO₃NH₄)₃2H₂O. **Divers**, Edward, and Haga, Tamemasa.
[Ammonium nitrilosulphate]. London,
J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1093–1099)
[Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**,
1901, (164) [Abstract]. [0420 0500].

Ammonium Nitrite.

Wegscheider, Rud. Ueber die Zersetzung des Ammoniumnitrits. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (543–545). [7050].

NO Nitrogen Oxides.

Frankland, Percy Faraday, and Farmer, Robert Crosbie. Liquid Nitrogen Peroxide as a Solvent. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1356–1373) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (201) [Abstract]. [7100 7250].

Nitrous Acid HNO2.

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor. Ueber die salpetrige Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (755-762). [1230].

Ber Suler. Beiträge zur elektrolytischen Reduktion der Nitrite. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (831–842, 847–855). [7250–6300].

Bewad, Iwan. Ueber die Einwirkung von Zinkalkylen auf Salpetrigsäureester und Nitroparaffine. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (94-110). [1110 1610].

Nitric Acid HNO3.

Cazeneuve, P., et Défournel, H. Sur la recherche et le dosage des azotates dans les eaux potables avec la brucine et l'acide formique cristallisable. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (639-640), [6100 6300].

Guttmann, Oscar. The early Manufacture of . . . Nitric Acid. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (5-7).

Veley, V. H., and Manley, J. J. Some Physical Properties [densities and contractions and refractive indices] of Nitric Acid Solutions. London, Proc. R. Soc., 69, 1901, (86-119) [Full paper]; 68, 1901, (128-129) (Abstract). [7100 7300].

Volney, C. H. The Manufacture of Nitric Acid. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (544-546).

Wells, H[orace] L., and Metzger, J. F. On the Acid Nitrates. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (271-275).

Withers, W. A., and Fraps, G. S. The Rate of Nitrification of Some Fertilizers. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (318-326).

N Th Nitride of Thorium.

Matignon, C., et Delépine, M. Composition de l'hydrure et de l'azoture de thorium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (36–38).

Imidosulphites.

Divers, Edward, and Ogawa, Masataka. Ammonium . . . [potassium, and barium ammonium] Imidosulphites. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1099–1103) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (163–164) [Abstract]. [0420].

Nitrilosulphates.

Divers, Edward, and Haga, Tamemasa. [Ammonium, potassium and sodium] Nitrilosulphates. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1093–1099) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (164) [Abstract]. [0420 0500].

0500 (Na) NATRIUM (SODIUM).

Leybold, E. Nachfolger. Apparat zum Nachweis der Verschiedenheit der specifischen Wärmen verschiedener Metalle nach Prof. Schoentjes in Gent. Centralztg Opt., Berlin, 22, 1901, (32– 33). [7200 C 1610 0500].

Parsons, Charles Lathrop. The Use of Metallic Sodium in Blowpipe Analysis. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (159–161). [6000].

Na Cl Sodium Chloride.

Volney, C. W. On the Decomposition of the Chlorides of the Alkali Metals. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (820–824). [0420 0490].

Na 0 Sodium Oxides.

Forcrand (de). Sur quelques propriétés du bioxyde de sodium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (131–133).

Jaubert, George F. Sur quelques propriétés du peroxyde de sodium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (35–36).

Sur un nouveau mode de préparation des hydrates de peroxyde de sodium et leurs propriétés. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (86–88).

Sodium Salts.

Sodium Carbonate.

Bodlaender, G[uido], und Breull, P. Beiträge zur Theorie technischer Pro-

cesse. I. Die Bildung des Natriumbicarbonats. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (381–390, 405–413). [7050 7200 7250 C 1620].

Sodium Hypobromite NaOBr.

Nottebohm, Eduard. Ueber die Einwirkung von unterbromigsaurem Natron auf primäre Amine. Diss. Freiburg i. B. (Speyer & Kaerner), 1901, (35). 22 cm. 1 M. [1630].

Sodium Nitrate NaNO3.

Volney, C. W. On the Decomposition of Sodium Nitrate by Sulphuric Acid, II. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (489–492).

Sodium Nitrilosulphate.

N(SO₃Na)₃5H₂O.

Divers, Edward, and Haga, Tamemasa. [Sodium nitrilosulphate]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1093–1099) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (164) [Abstract]. [0420 0490].

Sodium Phosphates.

Pahl, C[arl] N[iclas]. New researches on Pyrophosphates of Sodium . . . (Swedish). Stockholm, Vet.-Ak. Öfvers., **58**, 1901, (161–180).

Sodium Sulphite.

[Sodic Sulphite, Action on Tribromdinitrobenzol and Tribromtrinitrobenzol]. **Jackson** and Earle. Baltimore, Md., Amer, Chem. J., **26**, 1901, (47-55). [1130 1230].

Sodium Stearate and Palmitate.

Handmann, R. Mikroskopisch-krystallinische Bildungen von stearin- und palmitinsaurem Natron. Natur u. Offenb., Münster, 47, 1901, (441). [G 240].

Na S Sodium Sulphide.

Blanksma, J[an] J[ohannes]. [Remark about the constitution of the inorganic polysulphides]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (457–459) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (401–403) (Dutch). [1130].

Sodium Thiosulphate.

Dobbin, Leonard. The Interaction of Potassium Permanganate and . . . [Sodium] Thiosulphate in Neutral Solutions. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (212-218).

0520 Nd NEODYMIUM. (DIDYMIUM).

Brauner, B[ohuslav]. Note on neodymium [and its oxides]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (66-67). [7100].

0530 (Ne) NEON.

Dewar, James. [Separation of neon from air]. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (360–366) (Abstract). [0040 0100 0360 0430 0370 7150 7200 7250 7300 0850].

Estreicher, Tadeusz. Les composants de l'air, nouvellement découverts. Dans: Conférences sur l'air (Polish). Warszawa—Kraków, [1901], (18–33). [0130 0370 0430 0850 0040].

Ramsay, William, and Travers, Morris W. [Isolation of neon from air, and its physical constants]. London, Proc. R. Soc., 67, 1901, (329-333) [Abstraet]; Phil. Trans. R. Soc., 197, 1901, (47-89, with 3 pl.) [Full paper].

Spectrum.

Liveing, S. D., et Dewar, [J.]. Ann. chim. phys., Paris, (Sér. 7), **22**, 1901, (482-493). [0370 7300].

0540 Ni NICKEL.

Balachowsky, Dimitry. Séparation du cobalt et du nickel par la voie électrolytique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1492–1495). [0260].

Ditz, Hugo. Ueber den qualitativen Nachweis geringer Mengen Nickel neben Kobalt. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (894–897). [6100 0260].

Interactions.

Sabatier, Paul. Hydrogénations directes réalisées en présence du nickel réduit: préparation de l'hexahydrobenzine. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (210-212).

et Senderens, J. B. Méthode générale de synthèse des naphtènes. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (566–568). [1140].

Action de divers métaux divisés sur l'éthylène et l'acétylène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (678-684). [1120 0260].

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Hydrogénation de divers carbures aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1254–1257). [1130 1140 1150].

Ni 0 Nickel Oxide. Nickel salts.

 $\begin{array}{c} Ni_3(AsO_4)_28H_2O~;~Ni_3(AsO_4)_2NH_37H_2O~;\\ Ni_3(AsO_4)_2(NH_3)_26H_2O~;\\ and~Ni_3(AsO_4)_2(NH_3)_25H_2O. \end{array}$

Ducru, O. Recherches sur les arséniates ammoniacaux de cobalt et de nickel. Application au dosage de l'arsenic. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (160–238). [0140–0260–6200].

$HgCl_2NiCl_2(NiO)_710H_2O$, and $(Hg(NiO_3)_2)_2(NiO)_38H_2O$.

Mailhe, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1273–1275). [0380 0260 0290 0880].

Ni N Nickel Nitride. Ni₃N.

Beilby, George Thomas, and Henderson, George Gerald. [Formation of nickel nitride by the action of ammonia on nickel at high temperatures]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1251–1252) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (190) [Abstract]. [0110 0150 0260 0290 0320 0610].

0550 (0) OXYGEN.

Berthelot. Sur les origines de la combinaison chimique. Union de l'argent avec l'oxygène. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (289-300). [01101.

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor. Ueber die Einwirkung von Hydroperoxyd auf Silberoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (749-755). [0110 0360].

Michaelis, L. Sauerstoff, seine Darstellung und Verwendung. [Vortrag.] Zs. comprim. Gase, Weimar, 4, 1901, (145–152, 163–170, mit 2 Taf.). [Q 9115].

Pictet, Raoul. Der Sauerstoff und seine Bedeutung in der Industrie. Vortrag. Zs. komprim. Gase, Weimar, 5, 1901, (49-64).

Thiesen, M. Ueber die angebliche Anomalie des Sauerstoffs bei geringem Drucke. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 6, 1901, (280–301). [7100]

Ozone.

Ladenburg, A[lbert]. Eine neue Methode zur Molekulargewichtsbestimmung des Ozons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (631–635). [7100].

und Quasig, R. Quantitative Bestimmung des Ozons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1184–1188). [6200].

Otto, M. Notiz über die Molekulargewichtsbestimmung des Ozons mittels der Wage. (Kritik der Arbeit von Ladenburg, A.: "Eine neue Methode zur Molekulargewichtsbestimmung des Ozons," diese Berichte, 34, (631). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1118–1119). [7100].

0560 (0s) OSMIUM.

Carnot, Ad. Tellurures d'or et d'argent de la région de Kalgoorlie (Australie occidentale). Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1298–1302). [0760].

Wintrebert, L. Sur quelques osmyloxalates. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (824–826).

0570 (P) PHOSPHORUS.

Bialobrzeski, M. Sur la transmutation du phosphore en arsenic (Polish). Czasop. Tow. Apt. Lwów, **31**, 1901, (4-7). [0140].

Fittica, F. Ueber die Zusammensetzung des amorphen Phosphors. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (261).

Iwanoff, Leonid. Das Auftreten und Schwinden von Phosphorverbindungen in der Pflanze. Jahrb. wiss. Bot., Leipzig, **36**, 1901, (355–379). [8030 M 3120].

Krafft, F[riedrich], und Neumann, R. Ueber Verdrängungen in der Phosphor-Arsen-Antimon-Gruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (565–569). [2000 0140 0680].

Lorenz, N. v. Phosphorsäurebestimmung in Dünger, Boden und Asche durch direkte Wägung des Ammonium-Phosphormolybdates. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (183–220). [6500].

P Cl Phosphorus Chlorides.

Graebe, C. Ueber Darstellung von Chlor aus Natriumchlorat und über Gewinnung von Phosphortrichlorid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (645-652). [0250].

PCl₃2BBr₃ and PCl₅2BBr₃.

Tarible. Sur les combinaisons du bromure de bore avec les chlorures de phosphore. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (83-85).

PO Phosphorus Oxides.

Besson, A. Sur le préparation de l'oxyde phosphoreux. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1556–1557).

 P_4O .

Browning, K. C. Note on phosphorus suboxide. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (243).

Burgess, Charles Hutchens, and Chapman, David Leonard. Non-existence of the so-called Suboxide of Phosphorus. Part II. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1235-1245) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (189) [Abstract].

Phosphoric Acid.

Berthelot. Nouvelles recherches sur la neutralisation de l'acide phosphorique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1277–1281). [6300 0170 0220].

Cavalier, J. Acidimétrie de l'acide phosphorique par la baryte. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1330–1331). [6300].

Acidimétrie de l'acide phosphorique par l'eau de baryte. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (796–799). [6300].

Acidimétrie de l'acide phosphorique par les alcalino-terreux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (903–905). [6300].

Grimm. Vergleichende Versuche über die Düngewirkung neuer Phosphate. Chem. Ind., Berlin, 24, 1901, (213–217). [M 3060].

Széll, Ladislaus von. Beiträge zur Vervollkommnung der schnellen Bestimmung der wasserlöslichen Phosphorsäure in Superphosphaten. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (325–346).

Williams, C. B. Kilgore's Modification of the Volumetric Method of Estimating Phosphoric Acid. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (8-12). [6300].

Wróblewski, A[ugustyn]. Sur l'influence des phosphates sur l'action fermentative du suc pressé de la levure; sur les acides phosphoriques complexes; remarques sur le rôle de l'acide phosphorique dans la nature animée (Polish). Wszechświat, Warszawa, 20, 1901, (252–254). [8010 8020].

PW Phosphide of Tungsten.

Defacqz, Ed. Sur un nouveau phosphure de tungstène. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (32-35).

0580 (**Pb**) PLUMBUM. (LEAD).

Fay, Henry, and North, Edward, 2nd. On the Nature of Lead Amalgams. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (216–231). [0380].

Ferrier, Olivier. Les empoisonnements saturnins de Vitré (Ille et Vilaine). J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (407-412).

Livache, Ach. Substitution du blanc de zinc à la céruse dans la peinture à l'huile. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1230-1232). [0880].

Malméjac. Action des eaux de Sétif sur le plomb. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (365-367).

Villejean, E. Traitement des minerais mixtes de zinc et de plomb. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (97–103). [0040 0880].

Radio-active Lead.

Hofmann, Karl A., und Strauss, Eduard. Ueber das radioactive Blei. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (8–11). [C 4240].

— Korn, A., und Strauss, E. Ueber die Einwirkung von Kathodenstrahlen auf radioactive Substanzen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (407–409). [C 4240].

und Strauss, Eduard. Ueber das radioactive Blei. (2. Mittheilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (907–913). [C 4240].

Pb 0 Lead Oxides.

Liebig, jr., Max. Zur volumetrischen Bestimmung des Bleisuperoxydes in der Mennige. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (828). [6200].

Lead Salts.

Thorpe, T. E., and Simmonds, Charles. Lead Silicates . . . London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (791–807) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (113–114) [Abstract]. [6500].

PbS4PbI₂; Pb₂Cl₂S.

Lenher, Victor. The Sulphohalides of Lead. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (680-682).

0590 (Pd) PALLADIUM.

Winkelmann, A[dolf]. Ueber die Diffusion von Wasserstoff durch Palladium. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 6, 1901, (104-115). [7150 0360].

0600 (Pr) PRASEODYMIUM.

Brauner, B[ohuslav]. On the atomic weight of praseodymium. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (65). [7100].

On praseodymium tetroxide and peroxide. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (66).

0610 (Pt) PLATINUM.

a History.

[Platinum in an ancient Egyptian inscription.]

Berthelot. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (729–732). [0010].

γ Preparation.

Berthold, Adolf. Methode zur Verarbeitung von Platinrückständen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (621–622). [0930].

Leidié. Sur une nouvelle méthode générale de séparation des métaux de la mine de platine. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (18–23). [0100].

ε Interactions.

Beilby, George Thomas, and Henderson, George Gerald. The Action of Ammonia on . . [Platinum] at High Temperatures. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1253–1255) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (190) [Abstract]. [0110 0150 0260 0290 0320 0540].

Catalysis.

Bredig, G. Les actions diastasiques du platine colloïdal et d'autres métaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (490-492). [3010].

Analogies entre les actions diastasiques du platine colloïdal et celles des diastases organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (576–578). [8010].

Die Lähmung der Platinkatalyse durch Gifte. (Antwort an Herrn W. Raudnitz). Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (122–124). [8020 Q 1235].

und Ikeda, K. Ueber anorganische Fermente. II. Die Lähmung der Platinkatalyse durch Gifte. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (1–68). [8020 Q 1235].

Ernst, Carl. Ueber die Katalyse des Knallgases durch kolloidales Platin. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (448–484). [7050].

Raudnitz, R. W. Die Lähmung der Platinkatalyse durch Gifte. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (551–552). [7050 8020 Q 1235].

Trillat, J. A. Oxydation des alcools primaires par l'action de contact. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1227-1229), 12101.

Analysis.

Leidié et Quennessen. Sur le dosage du platine et de l'iridium dans la mine de platine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (840-842). [0410 6200].

Pt Cl Platinum Chloride

Mallet, J. W. On the Formation of Platinum Tetrachloride from Aqueous Hydrochloric Acid by Atmospheric Oxidation in Contact with Platinum Black. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (430).

Pt 0 Platinum Oxides. Platinum Salts.

 $\begin{array}{c} PtC_{2}O_{4}(NO_{2})_{2}Ba5H_{2}O\ ;\\ Pt_{2}(C_{2}O_{4})_{2}(NO_{2})_{4}BaK_{2}4H_{2}O\ . \end{array}$

Vezes, M. Sur les sels complexes du platine (IV). Oxalonitrites alcalinoterreux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (157-165).

0620 RADIUM.

Becquerel, Henri, et Curie, P. Action physiologique des rayons du radium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1289-1291). [8050].

Curie, P., und Debierne, A. Ueber die durch Radiumsalze hervorgerufene induzierte Radio-Aktivität. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (500-501). [C 4240].

duzierte Radio-Aktivität und die durch das Radium aktivierten Gase. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (513–514). [C 4240 D 0620].

Miethe, A[dolf]. Ueber einen Apparat zur Erzeugung luftlinienfreier Spektra und über das Spektrum des Radiums. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (267–268). [C 3030].

Rutherford, E. Einfluss der Temperatur auf die "Emanationen" radioaktiver Substanzen. [Uebersetzung]. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (429–431). [0770 C 4240].

0650 (Ru) RUTHENIUM.

Howe, James Lewis. Contribution to the Study of Ruthenium, IV. The Chlorides. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (775–788).

0660 (S) SULPHUR.

y Preparation.

Leonard, Norman. [Cause of the acidity of]. . . Sublimed Sulphur. London, Anal., 26, 1901, (319-320).

EInteractions or Use.

Drewsen, Viggo. Sulphur or Pyrites. (Norw.) Kristiania, Tekn. Ug., **19**, 1901, (18-21, 25-28). [0100].

Tanner, R. Sulphur or Pyrites for the manufacture of Sulphite-cellulose. (Norw.) Kristiania, Tekn. Ug., 19, 1901, (451-453).

Windisch, Karl. Ueber die Wirkungsweise, Untersuchung und Beschaffenheit des zur Bekämpfung des Oidiums dienenden Schwefels. Landw. Jahrb., Berlin, **30**, 1901, (447–495). [6500_M 4350 7700].

Z Compounds.

[Compounds of sulphur with liquid ammonia.]

Moissan, H. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (510-518).

Analysis.

Noyes, William A[lbert], and Helmer, L. Leslie. The Determination of Sulphur in Iron and Steel. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (675–679). [0320 6200].

S Bi Bismuth Sulphide. Bis.

Pélabon, H. Action de l'hydrogène sur le protosulfure de bismuth. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (149–153). [0190 0360].

S Cl O Sulphuryl Chloride.

 $SO_2Cl_2H_2O$.

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor-Ueber das Hydrat des Sulfurylchlorids-Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (736-738).

SFO Sulphuryl Fluoride

Moissan, H., et Lebeau, P. Sur un nouveau composé, le fluorure de sulfuryle. SO²F². Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (374–381).

SH Hydrogen Sulphide H2S.

Perkin, F. Mollwo. A Simple Method for obtaining a Saturated Aqueous Solution of Sulphuretted Hydrogen, or a Constant Supply of the Gas. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (438).

Sulphides.

Blanksma, J[an] J[ohannes]. Remarque sur la constitution des polysulfures alcalins et organiques. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (146–147).

Moissan, Henri. Sur la préparation et les propriétés du sulfammonium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (510–518).

S Hg Mercury Sulphide HgS.

Pélabon, H. Action de l'hydrogène sur le sulfure de mercure. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (777-785). [0360 7200].

SO Sulphur Oxides.

Sulphur Trioxide SO2.

SO, and SoO,.

Oddo, G. Sur les anhydrides sulfurique et disulfurique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (897-903).

Polymerisation of SO₃.

Schenck, Rudolf. Ueber das Schwefeltrioxyd. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (1-17). [7200].

Sulphurous Acid H2SO3.

Eibner, Alexander. Zur Kenntniss der Aldehyde. Ueber Verbindungen der schwefligen Säure und der Alkalibisulfite mit Schiff'schen Basen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (89– 143). [1400—1630].

Sulphuric Acid H2SO4.

Guttmann, Oscar. The Early Manufacture of Sulphuric . . . Acid. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (5–7).

Jackson, D. D. The Photometric Determination of Sulphates. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (799–806). [6300].

Kaufmann, H. Erzeugung von Schwefelsäure-Monohydrat mittels Kühlmaschine. Zs. Kälte-Ind., München, 8, 1901, (2-11, mit 1 Taf.).

Sulphates.

Mo2O52SO3

Bailhache. Sur un nouveau sulfate de molybdène cristallisé. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (475–478). [0480].

Persulphuric Acid H₂SO₅

Hugounenq, L. De l'action oxydante du persulfate d'ammoniaque sur quelques principes immédiats de l'organisme. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (91– 93).

De l'action oxydante du persulfate d'ammoniaque sur quelques principes immédiats de l'organisme. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (64-66). [1930].

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor. Ueber die Sulfomonopersäure (Caro'sche Säure). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (853-862). [7250 C 6220].

Dithionic Acid H2S2O4

Carpenter, H. C. H. On the oxidation of sulphurous acid to dithionic acid by metallic oxides [and the action of sulphurous acid on the dithionates of lead and barium]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (212–213).

0670 (Sa) SAMARIUM.

Moissan, Henri. Etude du carbure de samarium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (110–113).

0680 (Sb) STIBIUM (ANTIMONY).

Fittica, F[riedrich]. Ueber den Nachweis von Stickstoff in Arsen und die Umwandlung von Arsen in Antimon. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (41). [6100 0140].

δ Atomic Weight.

Friend, G. Clausen, and Smith, Edgar F. The Atomic Weight of Antimony. J. Amer Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (502-505).

EInteractions.

Krafft, F[riedrich], und Neumann, R. Ueber Verdrängungen in der Phosphor-Arsen-Antimon-Gruppe, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (565–569). [2000 0570 0140].

Alloys of Sb and Al.

Van Aubel, Edm. Sur la densité des alliages. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1266–1267). [0120].

& Compounds.

Tarible. Action du bromure de bore sur les iodures de phosphore et sur les composés halogénés de l'arsenic et de l'antimoine. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (204-207).

Sb Cl Antimony Chlorides.

Schiff, Hugo. Anilin- und Chinolin-Derivate von Metalltrichloriden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (804–805). [1630 1930 0190].

Cs₂SbCl₅.

Wells, H[orace] L., and Metzger, J. F. On a Salt of Quadrivalent Antimony. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (268-271).

Sb Cl O Antimony Oxychlor-ides.

Huber Noodt, U[lrich] H[ugo] E[verhardus]. Einige Beobachtungen über die Wirkung des Wassers auf das Antimonchlorür. (Holländisch). Amsterdam, (C. Kooÿker), 1901, (80, mit 1 Taf.). 24 cm.

Sb I Antimony Iodides.

 $\mathrm{Hg_5Sb_4I_4}$

Granger, Albert. Sur un iodoantimoniure de mercure. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1115–1116). [0380].

Indoantimoniure de mercure. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (623–625). [0380 0390].

Sb O Antimony Oxides. Antimonic Acid.

Delacroix, A. E. Sur les acides antimoniques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (288-289).

Antimoniates de cuivre. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (289–290). [0290].

0700 (Se) SELENIUM.

Giltay, J. W. Apparate zur Demonstration der Lichtempfindlichkeit des Selens. Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (675-677). [C 6670 5660].

Jouve, Ad. Recherche du sélénium dans l'acide sulfurique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (489-491). [6100].

Krafft, F[riedrich], und Steiner, O. Ueber Verdrängungen in der Schwefel-Selen-Tellur-Gruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (560–565). [1130 1230].

Ringer, Wilhelm Eduard. On [the solidification and transformation of] mixtures of sulphur and selenium. (Dutch). Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (74, with pl.). 23 cm. [7000 C 2480].

Se 0 Selenium Oxide. Selenates.

Norris, James F., and Kingman, William A. On the Isomorphism of Selenates and Tellurates. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (318–324). [0760].

0710 (Si) SILICON.

Auchy, George. Note on the Determination of Silicon in Steel. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (817-820). [0320 6200].

Si Co Cobalt Silicide CoSi

Lebeau, Paul. Sur un nouveau siliciure de cobalt. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (556-558). [0260].

Sur un nouveau siliciure de cobalt. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (538-540). [0260].

Si Fe Iron Silicide.

Jouve, Ad. Sur les siliciures de fer. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (290-293).

SiFe; SiFe,

Lebeau, P. Sur les siliciures de fer. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (534-538). [0320].

Sur les constituants des ferrosiliciums industriels. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (681–683). [0320].

Si O Silicon Oxide SiO2

Bemmelen, J[akob] M[aarten] van. Die chemische Zusammensetzung von zwei Loess-Muster. (Holländisch). Amsterdam, Verh. K. Akad. Wet., 2e Sect., 7, No. 3, 1901, (18–26).

Silicic Acid.

Silicates.

Hundeshagen, F[ranz]. Krystallisierte Gläser. Stuttgart, Jahreshefte Ver. Natk., 57, 1901, (XCIV-XCVII). [G-240].

Kochs, E., und Seyfert, F. Ueber die Beurtheilung von Email und der Schmelzbarkeit der Silicate. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (719–728). [7200 C 1810].

Rümpler, A. Ueber die Absorption von Kali durch Silicate. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (585–589, 625–630). [6500 0420 G 12 M 3120].

Vernadsky, W. Zur Theorie der Silikate. Zs. Krystallogr., Leipzig, **34**, 1901, (37-66). [G 50].

Si S i con Sulphide. Thiosilicates.

Gautier, Armand. Origine des eaux thermales sulfureuses. Sulfosilicates et oxysulfures dérivés des silicates naturels. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (740– 746).

0720 (Sn) STANNUM (TIN).

Cohen, Ernst. Physikalisch-chemische Studien am Zinn. (4. Mitteilung.) Beiträge zur Geschichte des grauen Zinns. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (513–516).

On the enantiotropy of tin Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (93–98, 469–472) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (38–43, 435–438) (Dutch). [7000].

The enantiotropy of tin VI. Contributions to the history of grey tin. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (469–472) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (435–438) (Dutch).

Heycock, C. T., and Neville, F. H. On the Results of Chilling Copper-Tin Alloys. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (171-178, with 2 pl.). [0290].

Ost, H[ermann], und Klapproth, W. Die Fällung des Zinns aus seinen Sulfosalzen und seine Trennung von Antimon durch Elektrolyse. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (817–827). [6200 C 6220].

Sn Cl Tin Chlorides.

Stannous Chloride SnCl2

Young, S[tewart] W[oodford]. Electrical Conductivity of Solutions of Stannous Chloride and Hydrochloric Acid. (Studies on Solutions of Tin Salts, I.) J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (21–36). [7000].

Sn O Tin Oxides.

Stannous Salts.

Young, S[tewart] W[oodford]. Studies on Solutions of Stannous Salts, II [and III]. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (119–147, 450–460).

(D-1881)

Sn S Tin Sulphides. Stannous Sulphide, SnS.

Perkin, F. Mollwo. Action of Caustic Potash and Soda on Stannous Sulphide. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (425-426).

0760 (Te) TELLURIUM.

γ Preparation.

Matthey, Edward. On the Preparation of Large Quantities of Tellurium. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (161-163)

Krusch, P[aul]. Die Tellurerze West-Australiens. Zs. prakt. Geol., Berlin, 9, 1901, (211–217). [G 18 ih 83 ih J 27 ih H 28 ih].

δ Atomic Weight.

Steiner, O. Ueber Diphenyltellurid und das Atomgewicht des Tellurs. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (570-572). [2000 7100].

¿ Compounds.

Carnot, Ad. Tellurures d'or et d'argent de la région de Kalgoorlie (Australie occidentale). Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1298–1302). [0560].

Rohrbaech, E. Ueber einige aromatische Tellurverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (9–18). [2000].

Te 0 Tellurium Oxide. Tellurates.

Norris, James F., and Kingman, William A. On the Isomorphism of Selenates and Tellurates. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (318–324). [0700].

0770 (Th) THORIUM.

a Origin.

Hofmann, K. A., und Heidepriem, W. Eine Bröggerit-Analyse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (914-915). [0810 0860 6500 G 50.12].

β Physical Properties.

Rutherford, E. Einfluss der Temperatur auf die "Emanationen" radioaktiver Substanzen. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (429-431). [16520 C 4240].

δ Atomic Weight.

Brauner, B[ohuslav]. [Atomic weight of thorium.] London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (67–68). [7100].

& Compounds.

Drossbach, G. P. Zur Chemie des Thoriums, Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (655-658).

Koppel, J. Die Chemie des Thoriums. Sonderausgabe aus der Sammlung chemisch und chemisch-technischer Vorträge. Bd 6. Stuttgart (F. Enke), 1901, (VI + 112). 25 cm. 3,60 M.

ThH4 and Th3N4

Matignon, ('., et Delépine, M. ('omposition de l'hydrure et de l'azoture de thorium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (36–38).

0790 (T1) THALLIUM.

TlClBr Thallium Chlorobromides.

Tl₄Cl₃Br₃; Tl₄Cl₅Br₄; Tl₄Cl₄Br₅

Thomas, V[ictor]. Sur les chlorobromures de thallium du type TlX³, 3TlX. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (80-83).

Tl₃Cl₂Br₄; TlBr₂; TlClBr

Sur les chlorobromures de thallium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1487–1489).

Tl 0 Thallium Oxides. Thallium Salts.

Cushman, Allerton S. On Some Complex Compounds of Thallium, and the Constitution of Double Salts. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (505-518).

Eyk, C[ornelis] van. The formation of mixed-crystals of Thallium nitrate and Thallium iodide. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (98–101) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (44–46) (Dutch). [7000] G 5201.

Metzger, F. J. Thallous Thallic Nitrate, 2TlNO₃. Tl(NO₃)₃. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (277–278).

Rabe, W. O. Ueber die physikalische Isomerie des Thallopikrats. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (175–184). [7000—1230—G-520].

0810 (Ur) URANIUM.

Aloy, J. Sur une méthode nouvelle de détermination du poids atomique de l'uranium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (551-553). [7100].

Férée, J. Sur l'amalgame d'uranium et l'uranium pyrophorique. Paris, Bul., soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (622-623).

Kern, F. The Quantitative Separation and Determination of Uranium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (685–726). [6200].

Kohlschütter, Volkmar. Ueber das Vorkommen von Stickstoff und Helium in Uranmineralien. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (158–189). [0490 0370 G 12].

Kollock, Lily Gavit, and Smith, Edgar F. The Electrolytic Method Applied to Uranium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (607–609). [0930].

Ur O Cl Uranyl Chloride

UrO,Cl,2KCl; UrO,Cl,2NaCl

Aloy, J. Sur les chlorures doubles d'uranyle et des métaux alcalins et le chlorhydrate de chlorure d'uranyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (153-155).

Ur O Uranium Oxides.

Hofmann, K. A., und Heidepriem, W. Eine Bröggerit-Analyse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (914–915). [0770 6500 0860 G 50 12].

Uranium Nitrate.

Oechsner de Coninck. Etude du nitrate d'uranium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (90-91).

0820 (Va) VANADIUM.

Lockyer, Norman, and Baxandall, F. E. On the Arc Spectrum of Vanadium. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (189-210). [7300].

0840 (W) WOLFRAM (TUNGSTEN).

Defacqz, Ed. Contributions à l'étude du tungstène et de ses composés. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (238-288). 195 0890

and its physical constants].

Ramsay, William, and Travers; W.

London,

Morris. [Isolation of xenon from air,

Guillet, Léon. Sur les alliages d'aluminium. Combinaisons de l'aluminium et du tungstène. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1112–1115). [0120].

Herting, Otto. Kritische Betrachtung der McKenna'schen Methode der Analyse von Wolfram- und Chromstahl. Die Bestimmung der Wolframsäure und Trennung derselben von der Kieselsäure. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (165–166). [6000].

γ Compounds.

 $\begin{array}{lll} WBr_2\,; & WBr_5\,; & WOBr_4\,; & WO_2Br_2\,; \\ W_2Br_6Cl_6\,; & WCl_63WBr_6\,; & WI_2\,; & WI_4\,; \\ WS_2\,; & WS_3\,; & WCl_63WS_3\,; & WP_2\,; & WP\,; \\ WAs_2\,; & W_2(Cl_9As. \end{array}$

Defacqz, Ed. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (238-288).

W As Tungsten Arsenide.

WAs2; W2AsCl9

Defacqz, Ed[ouard]. Sur un arséniure et un chloroarséniure de tungstène. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (138–140); Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (238–288).

WB Tungsten Boride.

Tucker, S. A., and Moody, H. R. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (129). [0890 0270 0480].

WP Tungsten Phosphide

Defacqz, Ed. Sur un nouveau phosphure de tungstène. Paris, C.-R. Acad. sci. **132**, 1901, (32-35); Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (238-288).

0850 (X) XENON.

Dewar, James. [Separation of xenon from air]. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (360–366) (Abstract). [0040 0100 0360 0430 0530 0370 7150 7200 7250 7300].

Estreicher, Tadeusz. Les composants de l'air, nouvellement découverts. Dans : Conférences sur l'air (Polish). Warszawa—Kraków, [1901], (18–33). [0130 0370 0530 0430 0040].

Liveing, G. D., and Dewar, James. [Separation of xenon from air, and its spectrum]. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (389–398). [0130 0430 7300].

H115). [0120].

Kritische Betrachtung en Methode der Analyse nd Chromstahl. Die r Wolframsäure und ben von der Kieselsäure.

Proc. R. Soc., 67, 1901, (329-333) [Abstract]; Phil. Trans. R. Soc., 197, 1901, (47-89, with 3 pl.) [Full paper.].

Hofmann, K. A., und Heidepriem, W. Eine Bröggerit-Analyse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (914–915). [0770 0810 6500 G 50 12].

Urbain, G., et Urbain, E. Sur l'isolement de l'yttria, de l'ytterbine et de la nouvelle erbine. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (136-138).

0880 (Zn) ZINC.

Laband, L. Zur Verbreitung des Zinkes im Pflanzenreiche. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (489–492). [M 3120 4150].

Livache, Ach. Substitution du blanc de zinc à la céruse dans la peinture à l'huile. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1230-1232). [0580].

Villejean, E. Traitement des minerais mixtes de zinc et de plomb. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (97–103). [0040 0580].

Walker, Percy H. The Volumetric Determination of Zinc. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (468-470). [6200].

Zn O Zinc Oxide.

Zinc Salts.

Foote, H. W. On the Mixed Crystals of Copper Sulphate and Zinc Sulphate. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (418-428). [0290 7100].

 Z_{nC} ₁₂ (Z_{nC}) ₃ $3H_{2}$ O; $H_{g}Br_{2}Z_{n}O8H_{2}$ O; $H_{g}(NO_{3})_{2}Z_{n}OH_{2}$ O

Mailhe, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1273–1275). [0380 0260 0290 0540].

0890 (Zr) ZIRCONIUM.

Hofmann, K. A., und Prandtl, W. Ueber die Zirkonerde im Euxenit von Brevig. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1064–1069). [G 12 50].

Tucker, S. A., and Moody, H. R. [Zirconium boride]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (129). [0270 0840 0480].

LABORATORY PROCEDURE.

0900 GENERAL.

Buchner, Georg. Die Metallfärbung und deren Ausführung mit besonderer Berücksichtigung der chemischen Metallfärbung. 2. Aufl. Berlin, (M. Krayn), 1901, (XII + 254 + X). 26 cm. 6 M.

Congdon, Ernest A. Laboratory Instructions in General Chemistry. Philadelphia, (Blakiston), 1901, (110). 22.5 cm. [0030].

Dennstedt, [M.] Einrichtungen des neuen chemischen Staatslaboratoriums [zu Hamburg]. Hamburg, Verh. natw. Ver., (3. Folge), **8**, (1900), 1901, (XLII– XLIV). [0060].

Freysoldt, Oscar. Die dissiparische Arbeits-Methode zur Behandlung flüssiger und gasförmiger Massen im Grossbetriebe, besonders der Abwässer aus Städten, Bergwerken, Fabriken etc. Berlin, (R. Friedländer & S.), 1901, (IV + 55, mit 4 Taf.). 24 cm. 3 M.

Grothe, R. M. Die chemische Färbung der Metalle. (Fortsetzung.) Centralztg Opt., Berlin, **22**, 1901, (5–6, 15, 25, 35–36, 46, 54, 65, 74–75, 85, 96, 107, 126). [0100].

Job, André. Sur la mesure des vitesses des dégagements gazeux. Application au voltamètre. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (7-9).

Morse, H. N., and Horn, D. W. The Preparation of Osmotic Membranes by Electrolysis. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (80–86).

Prescott, Albert B[enjamin], and Johnson, Otis C. Qualitative Chemical Analysis . . . Analytical Operations and Laboratory Methods in Inorganic Chemistry. 5th ed. New York, (Van Nostrand), 1901, (XI + 420). 23·5 cm. [6000].

Wichelhaus, H. Mahnung zur Vorsicht bei Benutzung von Diazobenzolsulfosäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (11). [1740].

0910 PLANS, FITTINGS, APPLIANCES, AND APPARATUS.

Neue Laboratoriumsapparate. 1. Reagenzgläsergestell für Vorlesungszwecke. 2. Selbstthätig regulirende, längsgetheilte Wasserzuflussröhre für Wasserbäder, die nicht an die Wasserleitung angeschlossen sind. 3. Neuer Chlorcalcium - Apparat. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (246). [0920].

Alfa, Johann. Schüttelapparat. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (250-251).

Bell, C. A. A calibrating mercury pipette. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (179–181).

Bement, A. Improvement in Orsat Apparatus. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (57–58).

Biach, O. Vorrichtung zur Trennung extrahirter fester Körper von den Extractionsflüssigkeiten. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (202).

Braun, F. W. Neue Laboratoriumsapparate. 1) Brenner zur Erzeugung einer Natriumflamme. 2) Neuerung an Bunsenbrennern. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (60-70).

Bredig, G. Ueber die Chemie der extremen Temperaturen. [Vorlesung.] Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (418-422, 433-438). [C 1010 1200].

Bruno, Albert. Sur un petit four de laboratoire. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (276-277, avec fig.).

Cushman, Allerton S. Note on Some Modified Forms of Physico-Chemical Measuring Apparatus. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (482–485).

Dieterich, Karl. Neue höchst empfindliche Reagenspapiere. Berlin, **46**, 1901, (592–593).

Ferchland, P. Automatische Voltameter. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (976-977). [C 6010].

Fieber, Rudolf. Vereinfachter Filtrirapparat. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (134).

Frerichs, G. Verbesserung des Küster'schen Schwefelwasserstoffapparates. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (118–121).

Hahn-Machenheimer, Hermann. Die Geryk-Luftpumpe. Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (285-287). [C 0060].

Hamberger, Paul. Ein einfaches Gährungs-Saccharimeter. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (174-175). [R 0350 1820 M 3100 0060].

Heinz, Rudolf. Der Guttmann'sche Kugelthurm als Reactions- und Absorptionsthurm. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (132–134, 197).

Hempel, Walter. Ueber das Zerkleinern von Substanzen. [Reibschalen]. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (843-844).

Henning, G. F. Neuer Chlorcalcium-Apparat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (168).

Heraeus, W. G. Modificirter Goochtiegel. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (923).

Joakim, J. Neuer Apparat zur Darstellung von Schwefelwasserstoff, Kohlensäure, Wasserstoff etc. Chem-Ztg, Cöthen, **25**, 1901, (46).

Jordis, Eduard. Eine Skalenbeleuchtung für Analysenwaagen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (516).

Ueber eine Laboratoriums-Kreispumpe. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (464-466). [B 2820].

Kaehler, Max, und Martini. Ueber einige neue Laboratoriums-Apparate. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (804-805).

Kahlbaum, Georg W. A. Horizontal-Schliff mit Quecksilberverschluss. Zs. Instrumentenk., Berlin, **21**, 1901, (265–266). [C 0060].

Köhler, L. Ueber den elektrischen Schmelzofen. Hamburg, Verh. natw. Ver., (3. Folge), **8**, (1900), 1901, (XXVII-XXVIII). [7200].

Kuhn, C. Ein Beitrag zur Geschichte der Acetylen-Industrie nebst Anhang der Königlichen Allerhöchsten Verordnung, die Herstellung, Aufbewahrung und Verwendung von Acetylengas und die Lagerung von Karbid betreffend, vom 26. Juni 1901. München und Berlin (R. Oldenbourg), 1901, (38). 22 cm. 0,80 M. [1120 2000].

Kunz-Krause, H. Ueber ein mehrfach verwendbares Laboratoriumsstativ für Schmelz- und Siedepunkt-Bestimmungen und ähnliche analytische Arbeiten. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (149–151).

Le Blanc, M[ax]. Ueber Diaphragmen. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (£53-556). [6200].

 Lohnstein,
 Th.
 Kritisches
 über

 Hambergers
 Gährungssaccharometer.

 Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (277, 297).

 [R 0350 1820 M 3100 0060].

Merkelbach, W[ilhelm]. Ketonblau. Zs. physik. Unterr., Berlin, **14**, 1901, (294-295). [C 0060].

Miethe, A[dolf]. Extrastromvibrator zur Untersuchung der Funkenspektra. Chem. Ind., Berlin, **24**, 1901, (273–274). [6000 7300 C 6040 4200].

Moissan, Henri. Description d'un nouveau four chauffé au moyen du chalumeau d'hydrogène. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 24, 1901, (289–298, av. pl.).

Neufeld, C. A. Apparat zum Extrahiren von Lösungen mittels specifisch leichterer Flüssigkeiten. [Vortrag.] Zs. Unters. Nahrgsmittel., Berlin, 4, 1901, (15–16).

Pensky, B[erthold]. Ueber einige Neuerungen an Waagen der Firma J. Nemetz in Wien. Zs. Instrumentenk., Berlin, 21, 1901, (298–302). [B 0130 C 0060 L 0500].

Pfanhauser, jr. W. Die voltametrische Wage. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (923–924). [C 6010].

Pfeiffer, Otto. Zur Handhabung des Le Chatelier'schen Pyrometers. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (390-391). [C 1230].

Pickel, J. M. An Automatic Filter-Washer. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (589-593)

Rabe, H. Das Vergleichsmanometer. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (950-951).

Rayleigh, Lord. On a New Manometer . . . London, Phil. Trans. R. Soc., **196**, 1901, (205–223). [7150].

Reik, Richard. Laboratoriumsapparate. 1. Rückflusskühler. 2. Filtrirund Wägeapparat für hygroskopische Substanzen. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (11).

Reinhardt, Carl. Sicherheitspipette mit Ventil im Saugrohre. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (25).

Reiss, F. Neue Laboratoriumsapparate. Pharm, Ztg, Berlin, **46**, 1901, (322-323).

Richardson, A. A kerosene oil blowpipe. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (151-152). Rodt, V. Filtrirapparat mit automatischem Aufguss. ChemZtg, Cötheu, **25**, 1901, (25).

Rosenfeld, Maximilian. Eine neue Acetylenlampe nach dem Tauchsystem. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (178).

Riiber, C. N. Eine Modification des Landsberger'schen Apparates zur Bestimmung der Siedepunktserhöhung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1060– 1064). [7200 C 1860].

Ruff, Otto. Flüssige Luft als Hilfsmittel bei chemischen Arbeiten. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (277–288).

Schaller. Ein Ofen zum Glühen der Niederschläge von phosphorsaurer Ammoniakmagnesia in Porzellan-Goochtiegeln. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (800–801).

Schrott-Fiechtl, H. Universal-Lactodensimeter. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (265). [Q 1833].

Shimer, Porter W. A Special Crucible for Carbon Combustions. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (227–229). [0210].

Sinnhold, Hugo. Ein neuer Extractionsapparat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (407).

Szamatolski. Trichter zum beschleunigten Sammeln eines Niederschlags. Pharm. Ztg. Berlin, **46**, 1901, (175).

Teichert, Kurt. Ueber den Werth des Wollny'schen Milchfettrefraktometers in der Praxis des Apothekers. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (321-322). [6500 Q 1833 0090].

Thiele, Edmund. Eine neue Bürettenform. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (405-406).

Eine neue Bürettenform. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (46-47).

Thilmany, A. Neue Laboratoriums-apparate. 1. Ein praktischer Titrirapparat. 2. Rührwerk mit elektrischem Antrieb und Doppelwirkung. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (115–116).

Thunberg, Torsten. Ueber die Anwendung eines Platinbrenners zum Schreiben auf Glas und für ähnliche Zwecke. Zs. Instrumentenk., Berlin, Beibl.: D. MechanZtg, 1901, (128). [C. 0060].

Vesterberg, Alb[ert]. A simple apparatus to avoid spurting in distillation of

Ammonia, etc., also applicable in fractional distillation (Swedish). Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **13**, 1901, (69-71, 93-94).

Westergren, J. Apparatus for detection of Carbonic Acid (Swedish). Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 13, 1901, (13, with pl.).

Winkler, L. W. Ueber den Correctionswerth des Quecksilber-Meniscus. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (403-404). [7150].

Wislicenus, H[ans]. Verfahren und Apparat zur exacten Veraschung. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (441–449). [6000].

Wittelshöfer. Die Verwendung des Spiritus zu Licht- und Kraftzwecken. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (22–30).

Woringer, B[enedict]. Ein neues Laboratoriumsbarometer mit automatischer Nulleinstellung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (326–330). [F 0230 C 0060].

ein Schwimmerdoppelventil als einfaches Hülfsmittel im Laboratorium, um Quecksilber zu heben. Ann. Physik, Berlin, (4. Folge), **6**, 1901, (211–213). [C 0060].

Young, S[tewart] W[oodford]. An Electrically Heated and Electrically Controlled Thermostat. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (327–330). [C 1010].

Zollna, Hugo. Neuer Hitzesammler. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (61).

Neuer Hitzesammler. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (69).

Zschimmer, E. Bürettenschluss für feinere Titrationen. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (10–11).

0920 LECTURE APPARATUS AND EXPERIMENTS.

Neue Laboratoriumsapparate. 1. Reagenzgläsergestell für Vorlesungszwecke. 2. Selbstthätig regulirende, längsgetheilte Wasserzuffussröhre für Wasserbäder, die nicht an die Wasserleitung angeschlossen sind. 3. Neuer Chlorcalcium-Apparat. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (246). [0910].

Benedict, Francis Gano. Chemical Lecture Experiments. New York and

London, (Macmillan), 1901, (XIII + 436). 19.8 cm.

Girardet, F. Sur un uréomètre très simple. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (329–334). [6300].

Pipette pour déterminer la densité des liquides. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (936-943).

Harries, C[arl]. Zur Kenntniss des Formaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (635–637). [1410].

Noyes, A. A., und Blanchard, A. A. Vorlesungsversuche zur Veranschaulichung der elektrolytischen Dissociation, der Gesetze des Gleichgewichtes und der Geschwindigkeit chemischer Vorgänge. Zs. physik. Chem., Leipzig, 36, 1901, (1–27). [7250 7050 C 6250].

Rosset, Georges. Note sur une pile électrique spontanément régénérable par réoxydation directe à l'air. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (541-543).

Scriba, F. Die gegenseitige Zersetzung von Schwefelwasserstoff und Schwefeldioxyd. Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (296).

Steele, B. D. Ein Modell zur Demonstration von Ionenbeweglichkeits- und Ueberführungsmessungen. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (729–731). [7250 C 6240].

Wedekind, Edgar. Ueber Stickstoffmodelle zur Demonstration der Stereoisomerie der Oxime. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **318**, 1901, (117–120). [1610].

0930 OPERATIONS IN INORGANIC CHEMISTRY.

Crystallisation.

Wroblewski, A. Ueber eine Methode der Krystallisation von Substanzen aus ihren Lösungen ohne Krustenbildung auf der Flüssigkeitsoberfläche. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (84– 86). [G 240].

Desiccation.

Scriba, F. Das Trocknen der Gase. Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (34). [0050].

Ebullition.

Boiling-point-method.

Smits, A[ndreas]. · A new method for the exact determination of the boiling-

point [of solutions]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (86-91) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (31-36) (Dutch). [7200].

Electrolysis.

Adolph, Gustav. Untersuchungen über Alkalielektrolyse mit dem Glockenverfahren. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (581-589).

Foerster, F. Ueber den Einfluss von Anodenkohlen auf die Vorgänge bei der Alkalichloridelektrolyse. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (647-652). 17250 04201.

Pick, W. Ueber die elektrochemische Bildung eisensaurer Alkalisalze. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (713–724). [0320].

Pierron, P. Sur l'oxydation électrolytique des nitrotoluènes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (852–854). [1130].

Schoop, M. U. Die industrielle Elektrolyse des Wassers und die Verwendungsgebiete von Wasserstoff und Sauerstoff. Samml. elektrot. Vortr., Stuttgart, 3, 1901, (109–162). [7250 C 6200].

Winteler, F. Ueber die Bildung von überchlorsauren Salzen durch Elektrolyse. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (635-642). [7250].

Heating.

Bamberger, M. Aluminium as means of heating. [Norw. transl.] Bergen, Naturen, **25**, 1901, (87–96). [0100 0120].

Preparation of Standard Solutions.

Meade, Richard K[idder]. Method for Preparing Strictly Tenth-Normal, Fifth-Normal, etc., Hydrochloric or Nitric Acid. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (343-347).

Reduction.

Kolb, A. Ueber die Reduction der Quecksilbersalze durch Wasserstoffsuperoxyd. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (21). [0380 0360].

Kügelgen, Fr. v. Studien über die reduzierende Kraft des Calciumcarbides. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (541-550. 557-568, 573-580). [7050].

Spectroscopic Operations.

Moore, B[urton] E[vans]. Spektrophotometrische Studie der Hydrolyse von Eisenchlorid. [Ueber-setzung.] Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (481–483). [7000 0320].

A Spectrophotometric Study of the Hydrolysis of Dilute Ferric Chloride Solutions. Ithaca, N.Y., Cornell Univ., Physic. Rev., 12, 1901, (151–176). [9320 C 3010].

Utilization of Residues.

Berthold, Adolf. Methode zur Verarbeitung von Platinrückständen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (621–622). [0610].

ORGANIC (CARBON) CHEMISTRY.

1000 GENERAL.

Berthelot. Recherches sur la formation des composés organiques sulfurés. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (322–327). [1210 1220].

Blanksma, J[an] J[ohannes]. Substitutions et transformations au moyen du bisulfure de sodium. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (121-140). [1130 1330 1120 1310 1110 5010].

Loomis, E. H. On the Freezing-Points of Aqueous Solutions of Non-Electrolytes. (Part 2.) Ithaca, N.Y., Cornell Univ., Physic. Rev., 12, 1901, (220–239). [7200 C 1800].

Richter, V. von. stoffverbindungen oder Organische Chemie 9. Aufl. Bd 2. Carbocyclische und heterocyclische Verbindungen von R. Anschütz und G. Schroeter. Bonn' (Fr. Cohen), 1901, (XIX+809). 21 cm. 15 M.

Roscoe-Schorlemmer's ausführliches Lehrbuch der Chemie von Jul. Wilh. Brühl. Bd. 8. Die Kohlenwasserstoffe und ihre Derivate oder Organische Chemie. Th. 6, bearb. mit Edvard Hjelt und Ossian Aschan. Braunschweig (Fr. Vieweg u. S.), 1901, (XXXIX + 1045). 23 cm. M. 22. [0030].

Thomas, V. Sur la chimie du méthylène. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1118-1121). [0380].

HYDROCARBONS.

1100 GENERAL.

Berthelot. Sur la génération des hydrocarbures par les carbures métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (281–290). [1110 1120 7200].

Sur la génération des hydrocarbures par les carbures métalliques. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (464-479). [7200].

Synthèse totale de l'acétyl-propylène et des carbures terpiléniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (599-606).

Dziewoński, Karol. Untersuchung des Petroleum - Gastheers (Polish). Chem. pols., Warszawa, **1**, 1901, (45–50). [6500].

Griffiths, A. B., et Bluman, M. N. J. Les bases azotées dans le pétrole roumain. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (725–726).

Kondakow, J. Ueber das anormale Verhalten der Poly-Haloïdverbindungen zu alkoholischer Kalilauge. (III. Abhandlung. Schluss.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (113-140). [1110].

Mabery, Charles F[rederic]. Investigations on the Composition of Petroleum. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (253–307).

Composition of Texas Petroleum. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (264–267).

and Sieplein, Otto J. A Comparative Method for Determining the Fusing-Points of Asphalts. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (16-20). [7200].

1110 PARAFFINS C_nH_{2n+2}

General.

Bewad, Iwan. Ueber die Einwirkung von Zinkalkylen auf Salpetrigsäureester und Nitroparaffine. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (94–110). [0490–1610].

Bodroux, F. Action du chlorure d'éthylidène et du chlorure de méthylène sur la naphtaline en présence du chlorure d'aluminium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (491-497). [1130].

Greshoff, M[aurits], et Sack, J[ohannes]. [Les hydrocarbures, produits dans la distillation sèche de la cire]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (72–78). [1310 M 3120 6000 5400].

Hoehnel, M. Die Untersuchung der gelben Vaseline. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (28). [Q 9120 9190].

Die chemischen und physikalischen Eigenschaften der natürlichen Vaseline. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (391–393). [6500 Q 9120].

Kaufmann, W. H. Paraffinerzeugung. Zs. KälteInd., München, **8**, 1901, (145–151).

Pouret, Ch. Action du bromure d'aluminium sur quelques hydrocarbures chlorés acycliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (191–194).

Action du bromure d'aluminium sur les hydrocarbures chlorés acycliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (293–299).

Thiele, F. C. Ueber Texas-Petroleum. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (175–176). [G 83 J 27 gi].

Methane CH4

Bone, William A., and Jerdan, David S. [Formation of methane by the direct union of carbon and hydrogen]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1042–1063) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (162–163) [Abstract]. [0360 0210 1120].

The decomposition of . . . [methane] at high temperatures. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (164–166). [1120].

Urbain, V. De l'élimination du méthane dans l'atmosphère. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (334–336). [3120].

Preparation from aluminium carbide.

Berthelot, M. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (281–290). [1100 1120 7200].

Chloromethanes.

Chloroform CHCl:

Chloroform of Crystallisation.

[Leprarin C₁₉H₁₈O₉ crystallises with 10CHCl₃]

Kassner, Georg. Ein neuer Fall von Krystallchloroform, Leprarin - Chloroform. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (44-48). [5500 M 3120 7600]. Tetrachloromethane CC14

Norris, James F., and Green, Erik H. The Condensation of Carbon Tetrachloride with Halogen Derivatives of Benzene by Means of the Friedel and Crafts Reaction. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (492–498). [1130].

Iodomethanes.

Iodomethane CH3I

Meunier, J. Combinaison moléculaire formeé par l'iodure de méthyle et l'alcool méthylique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 1901, (572–573). [1210].

Ethane C₂H₆

Bone, William A., and Jerdan, David S. [Formation of ethane by the direct union of carbon and hydrogen]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1042-1063) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (162-163) [Abstract]. [0360 0210 1120].

Bromoethanes.

Dibromoethane.

Blanksma, J[an] J[ohannes]. [Le corps $(C_2H_4S_2)_n$, formé par l'action du bisulfure de sodium sur le bromure d'éthylène]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (135). [1000 1130 1330 1120 1310 5010].

Mackenzie, John Edwin. [The action of sodium ethoxide on ethylene dibromide under pressure]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1221) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (150) [Abstract]. [1230 1430 1530].

Butane C4H10

Chlorobutanes.

Butyl chloride.

Różycki, Leon. Sur la condensation du pyrogallole avec le chlorure de butyle (Polish). Wiad. farm., Warszawa, 28, 1901, (137–138). [1230].

Bromo- and Iodo-butanes.

1:4-Dibromobutane and

1:4-Diiodobutane.

Hamonet, l'abbé J. Sur le butane dibromé et le butane diiodé (1.4): nouvelles synthèses de l'acide adipique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (345-347). [1310].

Action du zinc sur le dibromure et le diiodure de tétraméthylène. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (789-791).

Hexane C_6H_{14}

Bromohexane.

Bodroux, F. A propos du bromure d'hexyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (299–300).

Mouneyrat, A. A propos du bromure d'hexyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (543).

Chloro- and Bromo-hexanes.

[Tetramethylethylene chloride and bromide CMe_2Br . CMe_2Br . Action of

alcoholie potash.]

Kondakow, J. Ueber das anormale Verhalten der Poly-Haloïdverbindungen zu alkoholischer Kalilauge. (III. Abhandlung. Schluss.) J. prakt. Chem., Leipzig. (N. F.), **63**, 1901, (113–140). [1100].

2,5 Dibromohexanes.

CH₃. CHBr. CH₂. CH₂. CHBr. CH₃. Mohr, Otto. Eine Synthese der αα'-Dimethyladipinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (807–813). [1310].

Heptane C_7H_{16}

Blasdale, W[alter] C[harles]. On Heptane from Coniferous Trees. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (162–164).

Octane C₈H₁₈

Octane CHEtMe . CHEtMe

Norris and Green. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (293–318). [1210].

Heptacosane C27H56

Thorpe, T. E., and Holmes, John. The Occurrence of . . . [heptacosane and hentriacontane] in the Leaf of Tobacco. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (982–986) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (170–171) [Abstract].

Hentriacontane C₃₁H₆₄ v. Heptacosane.

1120 UNSATURATED OPEN CHAIN HYDROCARBONS.

GENERAL.

[Acetylene . Ethylene . Propylene . Trimethylene.]

Berthelot, Observations relatives à l'action des sels cuivreux sur les carbures d'hydrogène et sur l'oxyde de carbone. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (32-39). [0210 0290].

Berthelot. Sur la synthèse totale de l'acétylpropylène et des carbures terpiléniques. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (39-49).

[Reduction of Ethylene and Acetylene.] Sabatier, Paul., et Senderens, J. B. Hydrogénation des carbures incomplets en présence de divers métaux divisés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (671–678). [0360].

divers métaux divisés sur l'éthylène et l'acétylène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (678-684). [0540 0260].

OLEFINES CaH2n

General.

Hébert, A. Action de la poudre de zinc sur les acides gras saturés. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (633-635). [1310].

Ethylene C₂H₄

[From metallic carbides].

Berthelot, M. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (281–290). [1100 1110 7200].

Newth, G. S. A Laboratory Method for the Preparation of Ethylene. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (915–917) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (147–148) [Abstract]. [1210].

Tucker, Samuel Auchmuty, and Moody, Herbert R. Production of Ethylene [by the action of water on mixtures of carbides and silicides]. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (971–972).

[Solubility of Ethylene compared with that of Acetylene.]

Tucker, and Moody. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (671–674). [7150].

Propylene C₃H₆

Newth, G. S. [Preparation of propylene by the action of phosphoric acid on propyl alcohol]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (915–917) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (147–148) [Abstract]. [1210].

Bromopropylene.

Allyl Bromide.

Blanksma, J[an] J[ohannes]. [Le bisulfure d'allyle, préparé par l'action du bisulfure de sodium sur le bromure d'allyle]. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (134-135).

Octylene C₈H₁₆

Octylene C₃H₅. CH₂. C Et: CHMe **Masson**, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (483-485). [2000 1210].

HYDROCARBONS. CnH201-2

General.

Moureu, Ch., et Desmots, H. Sur la condensation des carbures acétyléniques vrais avec l'aldéhyde formique: synthèse d'alcools primaires acétyléniques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1223–1226). [1220 1230].

Acetylene C_2H_2

Berthelot. Sur les radicaux acétylométalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1525–1527). [0290].

Acetylene from metallic carbides]. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (281–290). [1100 1110 7200].

Bone, William A., and Jerdan, David S. [Formation of acetylene by the direct union of carbon and hydrogen.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1042–1063) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (162–163) [Abstract]. [0360 0210 1110].

The decomposition of . . . [acetylene] at high temperatures. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (165). [1110].

Coehn, Alfred. Ueber das elektrochemische Verhalten des Acetylens. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (681-684). [7250].

Kuhn, C. Ein Beitrag zur Geschichte der Acetylen-Industrie nebst Anhang der Königlichen Allerhöchsten Verordnung, die Herstellung, Aufbewahrung und Verwendung von Acetylengas und die Lagerung von Karbid betreffend, vom 26. Juni 1901. München und Berlin (R. Oldenbourg), 1901, (38). 22 cm. 0,80 M. [0910 2000].

Tucker, and Moody. [Acetylene, solubility compared with Ethylene]. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (671-674). [7150].

Compounds.

 $C_2H_2Cu_2Cl_2Cu_2O$; $C_2H_22(Cu_2Cl_2)_2KCl$; $C_2H_2(Cu_2Cl_2)_2KCl$;

Chevastelon, R. Des réactions de l'acétylène avec le chlorure cuivreux dissons dans une solution neutre de chlorure de potassium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1489–1492). [0290].

Pentinene C₅H₈

Berthelot. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (39-49).

Paris, C. R. Acad. sei., **132**, 1901, (599–606).

Hexinene C₆H₁₀

Harries, C[arl]. Ueber eine Darstellungsweise zweifach ungesättigter Kohlenwasserstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (300–304). [1140–1610]

HYDROCARBONS CnH2n-4

$\textbf{Deconene} \quad C_{10}H_{16}$

Myrcene

CMe₂: CH . CH₂ . CH : CMe . CH : CH₂ **Barbier**, Ph. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1048-1050). [1220 1420].

1130 BENZENOID HYDROCAR-BONS.

GENERAL.

Bamberger, Eugen, und Rising, Adolf. Einfluss von Methyl auf die Reactionsgeschwindigkeit der Arylhydroxylamine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (257-292). [7050 1630 1720].

Behrens, Th[eodor] H[einrich]. Die Unterscheidung fester Teerkohlenwasserstoffe [Naphtalin, Acenaphten, Fluoren, Phenanthren, Anthracen, Karbazol, Chrysen, Akridin] auf mikrochemischem Wege [durch ihre Additionsprodukte mit Nitrochinonen, hauptsächlich mit Dinitrophenanthrenchinon und Tetranitrochinizarin]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (328–331). [5020 6150].

Erlenmeyer, jun., Emil. Das Benzolproblem vom stereochemischen Standpunkte aus. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (57-71). [7000].

Kauffmann, Hugo. Untersuchungen über das Ringsystem des Benzols. (2. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (682–696). [1630–7000 7250–C 4040].

Krafft, F[riedrich], und Steiner, O. Ueber Verdrängungen in der Schwefel-Selen-Tellur-Gruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (560–565). [0700 1230].

Michaelis, A[ug.]. Ueber die Chlorphosphine der aromatischen Reihe und ihre Derivate. [Zweite Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, **(43–103)**. [2000].

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Hydrogénation de divers carbures aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132. 1901, (1254–1257). [0540 1140 1150].

HYDROCARBONS CaHone 6

General.

Boedtker, Eyvind. Sur l'oxydation des homologues du benzène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (843-852). [1140 1230].

Frank, Fritz. Der Handelsverkehr mit Benzolen, ihre Zusammensetzung. Untersuchung und Verwerthung. - Nebst Berichtigung. Chem. Ind., Berlin, 24, 1901, (237-241, 262-266, 328, mit Taf.). [6500].

Holleman, A[rnold] F[rederik], et Bruyn, B[althasar] R[utger] de. [Sur les règles de substitution dans le novau benzénique]. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (229–234). [1330 7200].

Benzene C₆H₆

Bodroux, F. Action du bromure d'isobutylène sur le benzène en présence du chlorure d'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (1333-1336).

Action du bromure d'isobutylène sur le benzène en présence du chlorure d'aluminium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (625-628).

Kempf, Theodor. Oxidation Benzene.] Darstellung von Chinon und Hydrochinon. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (164). [1530 1230].

Lulofs, Pieter Karel. Reaktionsgeschwindigkeit [bei der Substitution des Halogenatoms durch Methoxyl und Aethoxyl, in Chlor-, Brom- und Joddinitrobenzol 1. 2. 4 und in o. und p. nitrobenzylchlorid]. (Holländisch). Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (76, mit Taf.). 23 cm. [7050 1210].

- Substitution - velocity [of the halogen atom] in the case of chloro-, bromo- and iododinitrobenzene 1. 2. 4 [by methoxyl and ethoxyl]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (715-717) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (647-649) (Dutch). [7050].

[Benzene] [Halogens], Norris, James F., and Green, E. H. . . Condensation of Carbon Tetrachloride with, by Means of the Friedel and Crafts Reaction. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (492–498). [1110].

Richardson, George M. The Constitution of Benzene. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (123-144).

Bromobenzene.

Bandrowski, E[rnest]. L'action de l'acide azotique concentré sur la bromobenzène (Polish); Kraków, 1901, (2+5). 25.5 cm. [5500].

Chlorobromobenzenes.

 $C_6H_3Cl_2Br[1:2:4], [1:3:4], [1:4:2]$

[1:3:5], [1:2:3], and [1:3:2]. **Hurtley,** William Holdsworth. The Chlorodibromo- and Dichlorobromobenzenes. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1293-1305) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (191-192) [Abstract]. [1630].

 $C_6H_3ClBr_2$ [1:3:4], [1:2:4], [1:2:5], [1:3:5], [1:2:6], and [1:2:3].

Hurtley, William Holdsworm, London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1293-1305). [1630].

Iodobenzene

Triiodobenzene. C.H.I.

Symmetrical Triiodbenzol. Jackson and Behr. Boston, Mass., Amer. Acad. Arts Sci., **36**, 1901, (333-338). Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (55-61).

Nitrosobenzene.

Bamberger, Eug., und Rising, Adolf. Ueber die Einwirkung von p-Toluolsulfinsäure auf Nitrosobenzol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (228-241).

Nitrobenzenes.

Dinitrobenzenes C6H4(NO2)2

Lobry de Bruyn, C[ornelis] A[driaan]. Review of the results of a comparative study of the three dinitrobenzenes. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (375-380) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9. 1901, (342–347) (Dutch).

Uebersicht der Resultate eines vergleichenden Studiums der drei Dinitrobenzole. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 1, 1901, (82-86).

Lobry de Bruyn, C[ornelis] A[driaan], et Blanksma, J[an] J[ohannes]. . . . Étude comparative [de l'] action du monosulfure de sodium sur les trois dinitrobenzènes. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (115–120).

Trinitrobenzene C₆H₃(NO₂)₃

Cohen, J. B., and Dakin, H. D. Note on the reduction of [1:3:5-] trinitrobenzene . . with hydrogen sulphide. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (214). [1630].

Tetranitrobenzene C₆H₂N₄O₈ i.e. C₆H₂(NO₂)₄

Nietzki, R[udolf], und Dietschy, Richard. Ueber Tetranitrobenzol, Dinitrosodinitrobenzol und Trinitrophenylhydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (55–60). [1230—1630].

Chloronitrobenzenes.

1,3,5-Chloro-dinitro-benzene.

Kock, A[rnold] C[ornelis] de. [Préparation du] dinitrochlorobenzène 1, 3, 5. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (112-113). [1230].

Dibromodinitrobenzene $C_6H_2Br_2(NO_2)_2$

[Metadibromdinitrobenzol Derivatives.] Jackson and Cohoe. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (I-9). [1330 1630].

1, 3- Dibromo- 2, 4.6- trinitrobenzene $C_6HBr_2(NO_2)_3$

Jackson, C. L., and Earle, R. B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (47–55). [0500 1230].

1, 2, 3- Tribromo- 4, 6- dinitrobenzene C₆HBr₃(NO₂)₂

Jackson, C. L., and Earle, R. B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (47-55). [0500 1230].

[Tribromdinitrobenzol and Tribromtrinitrobenzol, Action on Sodic Sulphite.]
Jackson and Earle. Baltimore, Md.,
Amer. Chem. J., 26, 1901, (47-55).
[0500 1230].

Bromonitrobenzenes.

Bandrowski, E[rnest]. L'action des bromonitrobenzènes sur la paraphenylène-diamine (Polish); Kraków, 1901, (2 + 9), 25.5 cm. [1630 5500]. Nitro-nitroso-benzene.

Dinitro - dinitroso - benzene $C_6H_2N_4O_6 = C_6H_2(NO_2)_2(NO)_2$

Nietzki, R[udolf], und Dietschy, Richard. Ueber Tetranitrobenzol, Dinitrosodinitrobenzol und Trinitrophenylhydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (55-60). [1230 1630].

Trinitro - nitroso - benzene $C_6H_2N_4O_7=C_6H_2(NO_2)_3NO$

Nietzki, R[udolf], und Dietschy, Richard. Ueber Tetranitrobenzol, Dinitrosodinitrobenzol und Trinitrophenylhydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (55-60). [1230 1630].

Toluene C7H8

Puls, Karl. Ein Beitrag zur elektrolytischen Oxydation von Toluol. Chem-Ztg, Cöthen, **25**, 1901, (263). [7250].

Wynne, W. P[almer]. The chlorination of toluene [by Seelig's method]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (116).

Chlorotoluenes.

Benzyl chloride $C_6H_5CH_2Cl$

Pawlewski, Br[onislaw]. Condensation de la résorcine avec le chlorure de benzyle (Polish); Chem. pols., Warszawa, **1**, 1901, (24–25). [1230].

Dichlorotoluenes C₇H₆Cl₂

Cohen, J. B., and Dakin, H. D. The constitution of the Dichlorotoluenes [formed by the chlorination of toluene in presence of the aluminium-mercury couple]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1111-1134) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (91) [Abstract]. [5500].

Chloronitrotoluenes.

Di-chloro-nitro-toluenes and di-chloro-dinitro-toluenes.

Cohen, J. B., and Dakin, H. D. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1111-1134). [5500].

Nitrotoluenes.

Pierron, P. Sur l'oxydation électrolytique des nitrotoluènes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (852-854). [0930].

Nitrotoluene C7H7NO2

Lapworth, Arthur. [Action of sodium ethoxide and amyl nitrite on o- and pnitrotoluene.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1274–1275). [1320 1910].

Trinitrotoluene (2H5(NO)3

Cohen, J. B., and Dakin, H. D. Note on the reduction of \dots [2:4:6-] trinitrotoluene with hydrogen sulphide. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (214). [1630].

Xvlenes C₈H₁₀

Pabst, Friedrich Robert. Zur Kenntnis der Derivate des 2-Jod-5-Nitro-p-Xvlols mit mehrwertigem Jod. Diss. Freiburg i. B. (Speyer & Kaerner), 1901, (29). 22 cm.

Thevénot, G. Ueber die Xylylborchloride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (20–25). [0160 2000].

Nitroso-rylenes

Bamberger, Eug[en], und Rising, Ueber 2, 6-Dimethylphenylhydroxylamin und 2, 6-Dimethylnitrosobenzol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (292–311). [1630 1230].

Nitroso o-, m-, and v-xylenes C_8H_9ON i.e. $C_6H_3Me_2(NO)$ [1:2:4]; [1:2:3]; [1:3:4]; and [1:4:2]

Bamberger, Eugen, und Rising, Adolf. Einfluss von Methyl auf die Reactionsgeschwindigkeit der Arylhydroxylamine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (257-292). [7050 1630 1720].

Cymene C₁₀H₁₄

Forster, Martin Onslow, and Robertson, William. [Formation of bromo- and chloro-p-cymene from 1: 1-bromo- and 1: 1-chloro-nitro-camphane]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1003–1009); Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (169) [Abstract]. [1140].

Forster, Martin Onslow, and Robertson, William. London, J. Chem. Soc., **79,** 1901, (1003–1009). [1140].

 $C_{10}H_{13}Cl$ Chloro-cymene i.e. $C_6H_3MeClC_3H_7$ [1:2:4].

Forster, Martin Onslow, and Robertson, William. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1003–1009). [1140].

Hydrocarbons C9H12 n-Propyl-benzene (',H5Pr

Bodroux, F. Modes de formation et préparation du propylbenzène. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (155–157).

Modes de formation et de préparation du propylbenzène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (239-242).

Butyl-benzene C10H14

lsobutyl-benzene Ph.('H2('HMe,

Bodroux, F. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1333-1336).

Ennea-bromo-isobutyl-benzene C₁₀H₅Br₉ i.e. C₆Br₅CHBr . CMeBr . CHBr₂

Bodroux, F. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1333-1336).

 Constitution d'un dérivé bromé de l'isobutylbenzène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (628-629).

HYDROCARBONS C.H. 12

Naphthalene C₁₀H₂

Bodroux, F. Action du chlorure d'éthylidène et du chlorure de méthylène sur la naphtaline en présence du chlorure d'aluminium. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (491-497). [1110].

HYDROCARBONS ChH2n-14

Hydrocarbons C₁₃H₁₂ α - and β - Naphthyl-propylene. ChaH-C'Me: C'Ha

Grignard, V. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (497–499). [1230 2000].

Hydrocarbons C14H14

Benzyl-toluene C.H.Me. CH.Ph

Negrusz, R. Sur les trois benzyltoluènes isomères (Polish). Kraków, 1901, (2 + 15). 25.5 cm.

Diphenyl-ethane CH,Ph.CH,Ph

Dinitro - s - diphenyl - ethane C₁₄H₁₂O₄N₂ i.e. CHPh(NO₂).CHPh(NO₂)

Schmidt, Julius. Ueber die beiden stereoisomeren symmetrischen Diphenyldinitroäthylene (Dinitrostilbene, Tolandinitrite). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (619-623).

Hydrocarbon C₁₅H₁₆ Diphenylpropane PhCH2. CH2. CH2Ph

Di - nitro - diphenyl - propane C₁₅H₁₄O₄N₂ (Dinitro - dibenzylmethane) and Tetra-nitro-diphenyl-propane C15H12O8N4 (Tetranitrodibenzylmethane).

Michaelis, A[ugust], und Flemming, A. Ueber die Phosphinsäuren des Dibenzylmethans und des Oxymethylencamphers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1291-1300). [2000 1630].

> Hydrocarbon $C_{17}H_{20}$ β -Naphthyl - isoheptylene $C_{10}H_7$. $C(C_5H_{11})$: CH_2

Grignard, V. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (497-499). [1230 2000].

HYDROCARBONS ("H2H-13

Hydrocarbons $C_{14}H_{12}$ Diphenylethylene PhCH: CHPh

s-Diphenylethylene nitrosite (',H,Ph,N,(),

Schmidt, Julius. Ueber die Einwirkung von salpetriger Säure auf Stilben und über das symmetrische Diphenyldinitroäthan (Stilbendinitrit). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (623–626).

 $\begin{array}{c} \textbf{Dinitrodiphenylethylenes} \\ \textbf{C}_2(\textbf{NO}_2)_2\textbf{Ph}_2 \end{array}$

Schmidt, Julius. Ueber die beiden stereoisomeren symmetrischen Diphenyldinitroäthylene (Dinitrostilbene, Tolandinitrite). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (619-623).

Sudborough, J. J. Note on diphenyl-dinitroethylene. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (68-69).

HYDROCARBONS C_nH_{2n-13}

 $\mathbf{Hydrocarbon}$ $C_{14}H_{10}$ Anthracene.

Anthracene nitrochloride C₁₄H₁₀NO₂Cl

Dimroth, Otto. Ueber die Einwirkung von Salpetersäure auf Anthracen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (219–223).

Nitroanthracene C14H9NO2

Dimroth, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (219–223).

HYDROGARBONS CnH2n-20

 $egin{array}{ll} \mbox{Hydrocarbon} & C_{19} \mbox{H}_{16} \ \mbox{Triphenylmethane} & CHPh_3 \ \end{array}$

Grimaux, E. Sur des dérivés du triphénylméthane. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (216–217). [5020].

Norris, James F., and MacLeod, Grace. On the Preparation of Triphenylmethane. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (499-504).

Chlorotriphenylmethane CCIPh3

Gomberg, M. On Triphenylchlormethane. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (109–110).

Norris, James F., and Sanders, Warren W. On Triphenylchlormethane. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (54–62).

 $\begin{array}{lll} \textbf{H} \, \textbf{y} \, \textbf{d} \, \textbf{r} \, \textbf{o} \, \textbf{c} \, \textbf{a} \, \textbf{r} \, \textbf{b} \, \textbf{o} \, \textbf{n} & C_{22} H_{22} \\ \textbf{Tritolylmethane} & CH(C_7 H_7)_3 \end{array}$

Chlorotritolylmethane CCl(C₀H₄Me)₃

Gomberg, M., and Voedisch, O. W. On Tritolylchlormethane. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (177–178).

1140 REDUCED BENZENOID AND CYCLIC HYDROCARBONS.

GENERAL.

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Méthode générale de synthèse des naphtènes. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (566–568). [0540].

Hydrogénation de divers carbures aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1254–1257). [0540 1130 1150].

willstätter, Richard. Synthesen in der Tropingruppe. I. Synthese des Tropilidens. II. Synthese von monocyklischen Tropinbasen. III. Synthese des Tropans und Tropidins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204-374). [1930 1640 3010 1240 1310 1340 1630 1650 G 750].

HYDROCARBONS CnH2n

Hydrocarbon C_6H_{12}

Cyclohexane $CH_2 \leftarrow CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2$

(Benzene hexahydride. Hexanaphthene).

Sabatier, Paul, et Senderens, J[ean]. Hydrogénations directes réalisées en présence du nickel réduit : préparation de l'hexahydrobenzène. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (210–212).

Acad. sci., **132**, 1901, (1254 – 1257). [0540 1130 1150].

Wischin, R. A. Die Naphthene (cyklische Polymethylene des Erdöls) und ihre Stellung zu anderen hydrürten cyklischen Kohlenwasserstoffen. Braunschweig (Vieweg), 1901, (VIII + 158).

Hydrocarbons C₇H₁₄ Toluene hexahydride.

(Methyl-cyclohexane).

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1254–1257). [0540 1130 1150].

Cycloheptane.

Tetrabromocycloheptane

 $i.e. \begin{array}{c} C_7H_{10}Br_4 \\ CH_2 \cdot CH_2 \cdot CHBr \\ CH_2 \cdot CHBr \cdot CHBr \end{array}$

Willstätter, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204–265).

$\begin{array}{ccc} \textbf{Hydrocarbons} & \mathrm{C_8H_{18}} \\ \textbf{Xylene hexahydrides} & \mathrm{C_8H_{10}Me_2} \\ & \text{(Dimethyl-cyclohexanes)}. \end{array}$

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (566–568; 1254–1257). [0540–1130–1150].

Ethylbenzene hexahydride C₆H₁₁Et (Ethyl cyclohexane).

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (566–568; 1254–1257). [0540 1130 1150].

$\begin{array}{c} \textbf{Hydrocarbons} \quad C_9H_{18} \\ \psi\text{-Cumene hexahydride} \quad C_6H_9Me_3 \\ \quad \text{(Trimethyl-cyclohexane)}. \end{array}$

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (566–568; 1254–1257). [0540].

Mesitylene hexahydride C₆H₉Me₃ (s-Tri-methyl-cyclohexane).

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (566-568; 1254-1257). [0540 1130 1150].

Propyl-benzene hexahydride $C_{n}H_{11}$ Pr (Propyl-cyclohexane).

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (566-568, 1254-1257). [0540 1130 1150].

Hydrocarbons C10H20

 $\begin{array}{ccc} p\text{-}\mathbf{Isocymene} & \mathbf{hexahydride} \\ \mathrm{C_6H_{10}Me \cdot CHMe_2} & (\mathbf{Methyl - isopropyl -} \\ \mathrm{cyclohexane.} & \mathbf{Decanaphthene)}. \end{array}$

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (566-568; 1254-1257). [0540 1130 1150].

HYDROCARBONS CnH2n-2

Hydrocarbons. C7H12

Willstätter, Richard. Synthese des Tropidins. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (129–144). [3010—1340—1640].

 $B\,r\,o\,m\,o\,c\,y\,c\,l\,o\,h\,e\,p\,t\,e\,n\,e\,-C_7H_{11}Br$

i.e. CH₂. CH₂. CH₂ CHBr CHBr

Willstätter, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204–265).

Dibromocycloheptene C7H10Br2

CHBr CH2. CH2. CHBr CHBr

Willstätter, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204–265).

$\begin{array}{ccc} \textbf{Hydrocarbons} & C_{10}H_{18} \\ \textbf{Camphane.} \end{array}$

Forster, Martin Onslow. Action of Hydroxylamine on the Anhydrides of Bromonitrocamphane. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (653–659) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (88) [Abstract].

[2-Bromo-1-nitro-, 1:2-dibromo-1-nitro-, and 2-iodo-1-nitro-camphane.] London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (647-649) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (85-86) [Abstract].

Forster, Martin Onslow, and Robertson, William. [1:1-Chloronitrocamphane anhydride C₁₀H₁₄ONCl, and its hydroxylamino- and nitro-derivatives; also the isomeride and its benzoylderivative]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1003-1009) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (169) [Abstract]. [1130].

HYDROCARBONS CnH2n-4

Hydrocarbons C5H6

Cyclopentadiene CH₂/CH: CH

Thiele, Johannes. Ueber Abkömmlinge des Cyclopentadiëns. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (68–71). [1340].

$\begin{array}{ccc} \textbf{Hydrocarbons} & C_7H_{10} \\ \textbf{Toluene dihydride} & C_6H_7Me \\ & \text{(Dihydrotoluene)}. \end{array}$

Harries, C[arl]. Ueber eine Darstellungsweise zweifach ungesättigter Kohlenwasserstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (300-304). [1120 1610 1640].

Cycloheptadiene

 $CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH$ CH (Hydrotropilidene).

willstätter, Richard. Synthesen in der Tropingruppe. I. Synthese des Tropilidens. II. Synthese von monocyklischen Tropinbasen. III. Synthese des Tropans und Tropidins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204– 374).

Synthese des Tropidins. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (129–144). [3010 1340 1640].

Bromocycloheptadiene C7H9Br

Willstätter, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204-265).

Hydrocarbons C₈H₁₂ Xylene dihydride C₈H₆Me₂

Crossley, A. W., and Le Sueur, H. R. [4:4-Dimethyldihydrobenzene and its hydrobromide and 2:6-dichloro-derivative]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (245-246).

\mathbf{H} y drocarbons C_9H_{14} $\mathbf{Trimethyl}$ -benzene dihydride C_9H_4 Me;

Crossley, Arthur William. $\lceil \triangle^{2.6} - 2:6 - 2:6 - 2:6 - 2:6 - 2:6$. Dichloro-3: 4:4-trimethyldihydrobenzene]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (144).

Hydrocarbons C10H16

Jeancard, et Satie. Tension superficielle et viscosité de quelques huiles essentielles. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (519–523). [6500 7150].

Kondakow, J., und Lutschinin, E. Zur Fenchen- und Camphen-Frage. Chem-Ztg, Cöthen, 25, 1901, (131–133).

Semmler, F. Wilhelm. Ueber Wasser-, Halogenwasserstoff-, Ammoniak- u.s. w.-Abspaltung in der Terpenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (708–719). [1640].

Wallach, O[tto], [Westphalen, W. v., Neumann, Edgar]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (51. Abhandlung.) Beobachtungen in der Fenchon-Reihe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (273–303). [1340 1240 1540 1640 M 3120].

Camphene C₁₀H₁₆

Forster, Martin Onslow. [1-Nitrocamphene, the action of bromine, hydrobromic acid, and hydriodic acid on it, and its reduction]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (644–652) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (85–86) [Abstract].

Fenchenes C10H16

Wallach, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (273–303). [1340 1240 1540 1640 M 3120].

ψ-Limonene.

Semmler, F. Wilhelm. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (708–719). [1640].

d-Pinene C₁₀H₁₆

Thoms, H[ermann], und Molle, R Notiz über das ätherische Galbanumöl. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (90–91). [6500 Q 9190 M 3120 5400].

[Conversion of pinene into terpineol]. **Genvresse**, P. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (637-639). [1240].

Terpene $C_{10}H_{16}$ in Oil from Buchu Leaves. A mixture of dextrolimonene and dipentene.

Kondakow, J., und Bachtschiew, N. Ueber das ätherische Oel der Buccoblätter und über den Bau der Bestandtheile desselben. (II. Abhandlung.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (49-76). [6500 1230 1240 1540 M 3120].

HYDROCARBOXS CaH 2n-6

Hydrocarbon C_7H_8 Cyclo-heptatriene.

 $\mathbf{CH} \stackrel{\mathbf{CH}}{\swarrow} \mathbf{CH} : \mathbf{CH} : \mathbf{CH}$ (Tropilideae).

Willstätter, Richard. Synthese des Tropidins. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (129-144). [3010-1340-1640].

zig, **317**, 1901, (204-265).

HYDROCARBOXS CaH Jule 8

 $\begin{array}{ccc} \textbf{Hydrocarbons} & C_{10}H_{12} \\ \textbf{Naphthalene tetrahydride} & C_{10}H_{12} \end{array}$

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1254–1257). [0540-1130-1150].

 \mathbf{H} y \mathbf{d} rocarbons $C_{20}H_{32}$ Diterpene $(C_{10}H_{16})_{2}$

Henry, Thomas Anderson. [Diterpene, from sandarac resin, and its refractive index and rotatory power.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1144–1164) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (187) [Abstract]. [1350 1860].

HYDROCARBONS CaHya 16

 $\begin{array}{ll} H\,y\,d\,r\,o\,c\,a\,r\,b\,o\,n & \mathrm{C}_{17}\mathrm{H}_{18} \\ Diphenyl-cyclo-pentane. \end{array}$

CH₂ CH₂ . CHPh CH₂ . CHPh

(Diphenyl-pentamethylene).

Japp, Francis R., and Michie, Arthur C. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1010–1024). [1530 1230 1240 1330]. [1:2-Di-phenyl-cyclo-pentane of Wislicenus has a more complicated structure.]

 $\begin{array}{ccc} \textbf{H}\,\textbf{y}\,d\,\textbf{r}\,\textbf{o}\,\textbf{c}\,\textbf{a}\,\textbf{r}\,\textbf{b}\,\textbf{o}\,\textbf{n}\,\textbf{s} & \mathrm{C}_{18}H_{20}\\ \textbf{Diphenyl-methyl-cyclopentane.} \end{array}$

 $CH_2 < CHMe \cdot CHPh$ $CH_2 \cdot CHPh$

(Diphenyl-methyl-pentamethylene). Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1024–1042). [1240 1530 1540].

HYDROCARBONS C_nH_{2n-20}

 \mathbf{H} y drocarbon $C_{17}H_{14}$ Diphenyl-iso-cyclopentadiene.

Boedtker, E. Paris, Bul. soc. chim., (sér. ?), **25**, 1901, (843–852). [1130 1230].

HYDROCARBONS CaH2n-34

 ${f H}$ y drocarbon $C_{29}H_{24}$ Tetraphenyl-cyclopentene $C_5H_4Ph_4$

Henderson, George Gerald, and Corstorphine, Robert Henry. [1:2:4:5-Tetraphenyleyclopentene from the reduction of tetraphenyleyclopentenol.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1264) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (190) [Abstract]. [1240 1530 1540].

1150 UNCLASSIFIED HYDRO-CARBONS.

Pommerehne, H. Ueber das Damascenin, einen Bestandteil der Samen von Nigella Damascena L. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (34–39). [1350 6500 3010 M 3120 2300].

Thoms, H[ermann], und Beckstroem, R. Ueber die Bestandtheile des Calmusöles. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1021–1023). [1230 5500 M 3120].

HYDROCARBONS C.H.2n-2

Hydrocarbons C₁₀H₁₈

Sabatier, Paul, et Senderens, J. B. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1254–1257). [0540 1130 1140].

HYDROCARBONS C_nH_{2n-8}

Hydrocarbon $C_{12}H_{16}$

Willstätter, Richard, und Lessing, Rudolf. Bildung eines Kohlenwasserstoffs C₁₂H₁₆ aus Chinit. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (506–508).

ALCOHOLS AND ETHERS.

1200 GENERAL.

Lefebvre, Pierre. Alcools et carbure de calcium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1221–1223).

1210 PARAFFIN-OLS.

GENERAL.

Cazeneuve, P. Constitution des éthers carboniques mixtes des alcools et des phénols. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (632-636).

Delépine, Marcel. Actions de divers alcools sur quelques acétals d'alcools monovalents. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (574–586). [1410].

Descudé, Marcel. Action des chlorures d'acides sur les éthers oxydes en présence de chlorure de zinc. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1129-1131).

Freundler, P. Action des chlorures d'acides sur les éthers oxydes en présence du zinc. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1226–1227). [1310].

Haller, A. Sur de nouvelles synthèses effectuées au moyen des molécules renfermant le groupe méthylène associé à un ou deux radicaux négatifs. Action de l'épichlorhydrine et de l'épibromhydrine sur les éthers benzoylacétiques sodés. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1459–1463). [1330–1530].

Ipatiew, W[ladimir Nikolajewič]. Ueber pyrogenetische Reactionen organischer Substanzen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (596–600). [1410–1510].

Nef, J[ohn] U[lric]. Dissociationsvorgänge bei den Alkyläthern der Salpetersäure, der Schwefelsäure und der Halogenwasserstoffsäuren. (2. Abhandlung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 318, 1901, (1–57). [7050 7200].

Masson, Henri. Synthèses d'alcools tertiaires de la série grasse. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (483–485). [2000 1120].

Perrier et Pouget. Action du chlorure d'aluminium sur les alcools de la série grasse. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (551–556).

Trillat, J. A. Oxydation des alcools primaires par l'action du contact. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (1227–1229). [0610].

Etude de l'action de contact sur les alcools secondaires et tertiaires. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1495-1497).

ALCOHOLS CnH2n+2O

Lulofs, Pieter Karel. [Die Vertheilung des Natrium in Mischungen des Aethylund Methylalkohols.] (Holländisch) (J. H. de Bussy), Amsterdam, 1901, (60-66). 23 cm. [7050 1130].

(D-1881)

Methyl Alcohol CH4O

Löb, Walther. [Effect of electric arc discharge on methyl alcohol]. Ueber pyrogenetische Reactionen mittels des elektrischen Stromes. (Vorläufige Mitteilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (915–918). [7200].

Meunier, J. Combinaison moléculaire formée par l'iodure de méthyle et l'alcool méthylique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (572–573).

Newth, G. S. [Preparation of methyl ether by the action of phosphoric acid on methyl alcohol]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (915–917) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (147–148) [Abstract]. [1120].

Wolff, J. Ueber das Vorkommen von Methylalkohol in den vergohrenen Säften verschiedener Früchte und in einigen natürlichen Branntweinen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (391– 394). [Q 1884 R 1820 M 3100].

Magnesium derivative Mg(OMe)₂ **Tissier** et Grignard. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (835-837). [2000].

Methyl sulphate.

Blackler, M. Bennett. Note on the Preparation of Dimethyl Sulphate. Chem. News, London, 83, 1901, (303-304).

Chloro- and Bromo-methyl alcohols.

Litterscheid, F. M. Untersuchungen über Chlor- und Brommethylalkohol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (157–195). [1930—1610].

Chloro-methyl acetate (H₃, CO, O, CH₂Cl

Descudé, Marcel. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1567–1569). [1410 1310 1330].

Methyl thio-alcohol MeSH (Methyl mercaptan).

Nencki, M[arcel]. Berichtigung [zu O. Cohnheim, Monographie der Eiweisskörper in Roscoe-Schorlemmers Lehrbuch der Chemie, Braunschweig, 1900]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (201–202). [4000 Q 1140].

Methyl sulphide Me2S

Phillips, Francis C. Compounds of Methyl Sulphide with Halides of Metals. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (250-258). [0250 2000].

Ethyl Alcohol C2H6O

Barsickow, M. Ueber die bakterientödtende Wirkung des Alkohols und des Spiritus saponatus. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (49-50). [R 3900 M 7700].

Weil, R. Ueber die bakterientödtende Wirkung des Alkohols und des Spiritus saponatus. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (78-79). [R 3900 M 7700].

Ethyl Salts of Inorganic Acids.

Ethyl nitrite EtNO2

Farr, E. H., and Wright, R. [Causes of instability in ethyl nitrite solutions]. Pharm. J., London, (Ser. iv.), 13, 1901, (141).

Harvey, T. F. Causes of Instability in Ethyl Nitrite Solutions. Chemist and Druggist, London, **58**, 1901, (833– 835).

Ethyl sulphuric acid EtHSO₄ [Salt:-KEtSO₄HF].

Weinland, R. F., und Kappeller, G. Ucber die Anlagerung von Fluorwasserstoff an Salze der Aethylschwefelsäure und einiger Sulfonsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (357–378). [1330].

Bromo- and Iodo-ethyl Alcohol CH₂Br. CH₂OH and CH₂I. CH₂OH and their acetates CH₂Br. CH₂OAc and CH₂I. CH₂OAc

Henry, L[ouis]. Sur quelques dérivés éthyléniques, [le bromo- et le jodo-acétate d'éthylène, la monobrom- et monojod- hydrine éthylènique]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (243–254).

Ethyl ether Et,O

Jüttner, Ferencz. Ueber die chemischen Vorgänge in dem System: Aether — Wasser—Chlorwasserstoff. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (56-75). [7050 7150].

Hydrogen Ethyl Peroxide HO₂C₂H₅ and its barium salt.

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor. Ueber Aethylhydroperoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges. 34, 1901, (738–749). [1930 1330]. Ethyl sulphide Et2S

Heat of formation.

Berthelot. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (322–327). [1000 1220].

Ethyl thio-alcohol EtSH (Ethyl mercaptan.)

Heat of formation.

Berthelot. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (322–327). [1000 1220].

Interactions.

Tarbouriech. Action du mercaptan sur les quinones. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (313-315). [1530].

Butyl Alcohols $C_4H_{10}O$ Sec-butyl Alcohol Et. CHMe. OH

[Secondary Butyl Alcohol, Derivatives of.] Norris and Green. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (293–318). [1110].

Amyl Alcohols C5H12O

Guye, Philippe A. Notes sur les dérivés amyliques actifs. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (544-551). [7000].

Marckwald, W[illy]. Ueber die Trennung der Amylalkohole des Fuselöles. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (479–484).

Berichtigung zu der Abhandlung: Ueber die Trennung der Amylalkohole des Fuselöles. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (784). [6500 Q 1605].

und McKenzie, Alex. Ueber die Trennung der Amylalkohole des Fuselöles. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (485–491).

Amyl mercaptan C₅H₁₁SH [Heat of formation.]

Berthelot. Ann. chim. phys., Paris, (Sér. 7), 22, 1901, (322-327). [1000 1220].

Heptyl Alcohols C7H16O

Guerbet, Marcel. Action de l'alcool cenanthylique sur son dérivé sodé; nouvelle méthode de synthèse des alcools. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (207–210).

Guerbet, Marcel. Action de l'alcool cenanthylique sur son dérivé sodé; nouvelle méthode de synthèse des alcools. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (300-302).

Octyl Alcohols $C_8H_{18}O$ Methyl hexyl carbinol.

Guerbet, Marcel. Action de l'alcool caprylique sur son dérivé sodé; synthèse des alcools dicaprylique et tricaprylique. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (685-688).

Action de l'alcool caprylique sur son dérivé sodé, synthèse des alcools dicaprylique et tricaprylique. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (415-416).

Dimethyl-amyl-carbinol C₅H₁₁. CMe₂OH

Masson, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (483–485). [2000 1120].

Ennyl (or Nonyl) Alcohols

Diethyl-isobutyl-carbinol CEt₂(C₄H₉)OH

Masson, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (483–485). [2000 1120].

Di-isobutyl-carbinol (C₄H₉),CH . OH

Grignard, V. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (336–338). [1310–2000].

$\begin{array}{ccc} \textbf{Decyl} & \textbf{Alcohols} & C_{10}H_{22}O \\ \textbf{Diethyl-amyl-carbinol} \\ & C_5H_{11}OEt_2OH \end{array}$

Masson, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (483–485). [2000 1120].

Hendecyl Alcohols C₁₁H₂₄O Di-isoamyl-carbinol (C₅H₁₁)₂CH.OH

Grignard, V. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (336–338). [1310–2000].

$\begin{array}{c} \textbf{Tridecyl Alcohols} \quad C_{13}H_{28}O \\ \textbf{Di-ethyl-octyl-carbinol} \\ C_{8}H_{17}CEt_{2}OH \end{array}$

Masson, H. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (483–485). [2000 1120].

$\begin{array}{c} \textbf{Tetradecyl Alcohols} \quad C_{14}H_{30}O \\ \textbf{Diheptyl Alcohol.} \end{array}$

Guerbet, Marcel. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (207–210).

Guerbet, Marcel. Paris, Bul. soc. chim., (Sér. 3), **25**, 1901, (300-302).

Hexadecyl Alcohols C₁₆H₃₄O Cetyl Alcohol.

Cetyl thiocyanate C₁₇H₃₃NS i.e.

Wheeler, Henry L., and Merriam, H. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (283–299).

Dioctyl alcohol.

Guerbet, Marcel. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (685-688).

$\begin{array}{c} H\,e\,n\,i\,c\,o\,s\,y\,l\,\,\,A\,l\,c\,o\,h\,o\,l\,s\,\,& C_{21}H_{44}O\\ \\ Triheptyl\,\,\,Alcohol. \end{array}$

Guerbet, Marcel. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (207-210).

Tetraicos y l Alcohols $\mathrm{C}_{24}\mathrm{H}_{50}\mathrm{O}$ Trioctyl alcohol.

Guerbet, Marcel. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (685–688).

$egin{array}{ll} egin{array}{ll} egi$

Psyllostearyl alcohol.

Sundwik, Ernst Edw. Ueber Psyllawachs, Psyllostearylalkohol und Psyllostearylsäure (Psyllaalkohol, Psyllasäure).
3. Mittheilung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (355–360). [1350 1250 1310 Q 1510 1605 N 4011].

DIOLS. GENERAL.

Henry, L[ouis]. [Sur l'action de l'ammoniaque et des amines sur les oxydes glycoliques.] Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (25–26). [1600–1610–7200].

ALCOHOLS $C_nH_{2n+2}O_2$

Alcohols C2H6O2

Ethylene glycol CH2OH.CH2OH

Forcrand (de). Chaleur spécifique et chaleur de fusion du glycol éthylénique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (569–571). [7200].

Vaporisation et hydratation du glycol éthylénique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (688–690). [7200].

Alcohols $C_4H_{10}O_2$ Butanediol

HO. CH₂. CH₂. CH₂. CH₂. OH (Tetramethylene glycol).

Hamonet, l'abbé J. Un nouveau glycol biprimaire, le butanediol 1-4 ou glycol tétraméthylenique et sa diacetine. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (631-633).

 $\begin{array}{c} \textit{Diamylether} \\ \textit{C}_5\textit{H}_{11}\textit{O} \cdot \textit{CH}_2 \cdot \textit{CH}_2 \cdot \textit{CH}_2 \cdot \textit{CH}_2 \cdot \textit{CH}_2 \cdot \textit{OC}_5\textit{H}_{11} \end{array}$

Hamonet, l'abbé J. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (259-261). [7250 1310].

Alcohols $C_{12}H_{26}O_2$

Dodecanediol HO.CEt₂. CH₂. CH₂. CEt₂OH

Valeur, Amand. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (833, 834). [1220 2000].

TRIOLS.

Alcohols CaHan _ O3

Glycerol C3H8O3

Long, J. H. Optical Rotation of Certain Tartrates in Glycerol. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (813– 817). [7300].

TETRA-OLS.

ALCOHOLS $C_nH_{2n-2}O_4$

Alcohols C4H10()4

Erythrol

CH₂OH. CH(OH). CH(OH). CH₂OH (Erythrite. Erythritol. Tetrol).

Maquenne, L., et Bertrand, Gabriel. Sur les érythrites actives. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (740–743).

racémique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (743-745).

Sur les érythrites actives. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1419–1421).

Sur l'érythrite racémique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1565–1567).

Ethylidene ether

 $\begin{array}{c} C_4H_8O_4:(C^*HMe),\\ \text{Dichlorodiethylidene}\\ C_4H_6O_4(CH,CH_2Cl)_2 \end{array}$

Delépine, Marcel. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (968–971). [1410–1910].

Alcohols $C_6H_{12}O_4$

Betitol C₆H₈(OH)₄ (Betite).

Lippmann, Edmund O. von. Ueber ein Vorkommen von Chinasäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1159–1162). [1330 1350 M 3120 5400].

HEXA-OLS.

Alcohols $C_nH_{2n+2}O_6$

Alcohols $C_6H_{14}O_6$ Mannitol.

Dichlorodiethylidene ether C_bH₁₀O₆(CH.CH₂Cl)₂

Delépine, Marcel. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (968-971). [1410-1910].

1220 UNSATURATED OPEN CHAIN OLS.

Guerbet, Marcel. Action de l'alcool cenanthylique sur son dérivé sodé.— Nouvelle méthode de synthèse des alcools. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (179–181).

Moureu, Ch., et Desmots, H. Sur la condensation des carbures acétyléniques vrais avec l'aldéhyde formique: synthèse d'alcools primaires acétyléniques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1223–1226). [1120 1230].

Авсонова СпН2пО

 $\begin{array}{cccc} \textbf{Alcohols} & C_3H_6O \\ \textbf{Allyl Alcohol} & CH_2:CH_2OH \end{array}$

Allyl sulphide (C3H5)2S Heat of formation.

Berthelot. Ann. chim. phys., Paris, (Sér. 7), **22**, 1901, (322–327). [1000 1210].

Allyl disulphide (C3H5)2S,

Blanksma, J[an] J[ohannes]. [Le bisulfure d'allyle, préparé par l'action du bisulfure de sodium sur le bromure d'allyle.] Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1801, (134–135). [1000 1130 1330 1310 1110 5010].

Alcohols C_4H_8O Butenyl alcohol.

Butenyl thiocarbimide CH₂: CH. CH₂. CH₂. N:C:S

Sjollema, B. L'isosulfocyanate [de crotonyle, l'huile volatile] des graines de

Brassica napus. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (237–242). [C 3860 M 3120 5400].

Alcohol C11H22O

Valeur, Amand. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (833–834). [1210 2000].

ALCOHOLS C.H. -O

Alcohols C₈H₁₄O n-β-Octinyl alcohol

('5H₁₁, C'; C', CH₂OH (n-Amyl-propargyl alcohol).

Moureu, Ch., et Desmots, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1223–1226). [1120—1230].

Alcohols C₁₀H₁₈O Myrcenol

CMe₂: CH . CH₂ . CH₂ . CMe(OH). CH: CH₂ (Decinyl alcohol).

Barbier, Ph. Sur le myrcénol et sa constitution. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1048–1050). [1120 1420].

Sur le myrcénol et sa constitution. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (687–691).

Decinyl Alcohol

 $CMe_2: CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CMe : CH \cdot CH_2OH$

Barbier, Ph. Sur la constitution du licaréol (linalol). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (828-832).

1230 BENZENOID OLS.

GENERAL.

Bryan, Thomas Joseph. Ueber die Einwirkung von o- und p-Tolylsenföl auf Phenole bei Gegenwart von Aluminiumchlorid. Diss. Freiburg i. B. (Speyer & Kaerner), 1901, (23). 22 cm. 1 M. [1130].

Cazeneuve, P. Constitution des éthers carboniques mixtes des alcools et des phénols. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (632-636). [1210].

Fiquet, Edmond. Synthèse et propriétés des nitriles - phénols. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (591–598). [1330].

Kondakow, J., und Bachtschiew, N. Ueber das ätherische Oel der Buccoblätter und über den Bau der Bestandtheile desselben. (II. Abhandlung.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (49–76). [6500 1140 1240 1540 M 3120].

Lumière, A., Lumière, L., et Perrin, F. Action de l'oxyde de mercure sur quelques corps organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (635–637). [2000 1330 0380].

Pechmann, H[ans] v., und Hanke, Erwin. Ueber Cumarine aus Phenolen und negativ substituirten Acetessigestern. (Studien über Cumarine. V. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (354–362). [1330–1310].

Thoms, H[ermann], und Beckstroem, R. Ueber die Bestandtheile des Calmusöles. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1021–1023). [1150 6500 M 3120].

Tingle and O'Byrne. . . . Phenols, Action on Ethylic Oxalate. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (496–501). [1310].

Verley, Albert. Sur les éthers sulfuriques acides des phénols. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (47–49).

PHENOLS C_nH_{2u=6}O **Phenol** C₆H₆O

Pechmann, H[ans] v., und Krafft, E. v. Ueber Cumarine aus Phenol. (Studien über Cumarine. VII. Mittheilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (421-423). [1330].

Phenyl Salts.

Phenyl Borate B(OPh);

Hillringhaus, F. Ueber Borsäurephenolester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (40–43). [0160].

Phenyl thiocyanoacetate NCS.CH₂.CO.OPh

Wheeler, Henry L., and Johnson, T. B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (185–206). [1310–1330].

Phenyl sulphocyanide and isosulphocyanide.
[Heats of formation].

Berthelot. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (327-329). [1310].

Ethyl ether C_6H_5 . OEt (Phenetol).

Schober, William B., and Bowers, Henry L. The Action of Sulphuric Acid on Phenetol. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (69-76). Diphenyl-chlorotrimethylene dioride

C₁₅H₁₅O₂Cl i.e. CHCl(CH₂OPh), Boyd, D. R. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1221–1227).

Diphenyl-oxytrimethylene dioxide.

C₁₅H₁₆O₅ i.e. HO . CH(CH₅ . OPh).

Boyd, D. R. Action of the Chlorides of Phosphorus on . . . [the diphenyl ether] of Glycerol. . . [Diphenoxyisopropyl chloride and phosphite.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1221– 1227) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (188-189) [Abstract].

Diphenyl oxide Ph,O

Cook, Alfred N. [Phenylether, Derivatives.] J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (806–813).

Haeussermann, C[arl], und Müller, Aug. Ueber einige Abkömmlinge des Phenyläthers. (IV. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1069-1071).

Diphenyl selenide PhoSe

Diphenyl selenide. Converted by S into PhoS.]

Krafft, F[riedrich], und Steiner, O. Ueber Verdrängungen in der Schwefel-Selen-Tellur-Gruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (560–565). [1130 0700].

Diphenyl telluride Ph,Te

[Diphenyl telluride. Converted by S into PhoS].

Krafft, F[riedrich], und Steiner, O. Ueber Verdrängungen in der Schwefel-Selen-Tellur-Gruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (560–565). [1130 0700].

> Bromophenols. Azoderivative.

Hewitt, J. T., and Tervet, John N. [o-, m-, and p-Tolueneazodibromophenol, and their ethyl ethers, and acetyl and benzoyl derivatives.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1090-1093) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (172-173) [Abstract]. [1720].

Iodophenols.

Brenans, P. Sur quelques dérivés iodés du phénol. Paris, C.-R, Acad. sci., 132, 1901, (831-833). [0390].

Brenans, P. Sur quelques dérivés iodés du phénol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (629–632).

Sur quelques éthérés phényliques iodés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (819-822).

p-Iodophenol. Methyl ether

C_oH₄I. OMe Brenans, P. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (819–822).

> 4, 2, 1- Di-iodo-phenol $C_6H_3I_2$. OH

Acetyl derivative C₆H₃I₂(OAc) Brenans, P. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (831–833). [0390].

Propyl, isopropyl and allyl ethers, and benzoyl, succinyl, and phthalyl derivatives of diiodophenol.

Brenans, P. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (819-822).

6, 4, 2, 1, Tri-iodophenol

C_bH₂I₃. OH Methyl, ethyl, propyl, allyl, and benzyl ethers, and acetyl and benzoyl derivatives.

Brenans, P. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (819–822).

> o-Nitrophenol Azo compounds.

 $C_{13}H_{11}O_3N_3$ Hewitt, John Theodore, and Lindfield, James Henry. [o-, m-, and p-Tolueneazoo-nitrophenol, and their acetyl and benzoyl derivatives and ethyl ethers.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (155-

Trinitrophenols C₆H₃O₇N₃ i.e. $C_6H_2(NO_2)_3OH$ Picric Acid.

Thallium salt $C_6H_2(NO_2)_3$. OTI Rabe, W. O. Ueber die physikalische Isomerie des Thallopikrats. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (175–184). [0790 7000 G 520].

Isopicric Acid.
, R[udolf], und Dietschy, Nietzki, R[udolf], und Dietschy, Richard. Ueber Tetranitrobenzol, Dinitrosodinitrobenzol und Trinitrophenylhydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (55–60). [1130–1630].

Nitrophenyl sulphides. Di-o (and p)-nitro-di-phenyl disulphide C6H4(NO2).S.S.C6H4(NO2) and Tetra-nitro-diphenyl disulphide $S_2(C_6H_3(NO_2)_2)_2$ [1:2:4])

Blanksma, J[an] J[ohannes]. Substitution...au moyen du bisulfure de

sodium [d'un groupe AzO₂ ou d'un halogène dans les corps: orthodinitrobenzène, o. chloronitrobenzène, o. bromonitrobenzène, p. chloronitrobenzène, p. jodonitrobenzène, chlorodinitrobenzène 1.2.4, dichloronitrobenzène 1.2.4, dibromonitrobenzène 1.4.2, chlorodinitrobenzène 1.3.4, chlorure de benzyle et chlorure de benzyle orthonitré. Action du sulfure d'ammonium sur l'o. dinitrobenzène 1.801, (124-137). [1000 1330 1120 1310 1110 5010].

 $\begin{array}{lll} Di\text{-}o\text{-}nitro\text{-}di\text{-}phenyl & trisul-\\ phide & C_6H_4(NO_2).S.S.S.C_6H_4NO_2\\ and & corresponding & tetrasulphide\\ & C_6H_4(NO_2).S.S.S.S.C_6H_4NO_2 \end{array}$

Blanksma, J[an] J[ohannes]. Sur la formation de tri- et tétrasulfures organiques. [Préparation d' o.o. dinitrodiphényl-trisulfure et d' o.o. dinitrodiphényl-tétrasulfure.] Rec. Trav. chim,. Leiden, 20, 1901, (144–145).

Di-p-nitro-di-phenyl tetrasulphide

 $C_6H_4(NO_2).S.S.S.S.C_6H_4NO_2$

Blanksma, J[an] J[ohannes]. Organic poly- [tri- and tetra-] sulphides Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (457–459) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (401–403) (Dutch). [0500].

Chloro-nitro-phenols.

1, 2, 3-Chloro-nitro-phenol Methyl and ethyl derivatives C₆H₃Cl(NO₂)OMe [and OEt].

Kock, A[rnold] C[ornelis] de. Sur la substitution du groupe nitro par oxyméthyle [ou oxyéthyle] dans le dinitrochlorobenzène 1.3.5. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (111-114). [1130].

Chloro-and bromo-nitro-phenyl sulphides.
Di-m- (and p-) chloro-di-o-nitro-di-phenyl disulphides

 $C_6H_3Cl(NO_2)$. S. S. $C_6H_3Cl(NO_2)$

Blanksma, J. J. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (124–137).

Di-p-bromo-di-o-nitro-diphenyl disulphide C₆H₃Br(NO₂).S.S.C₆H₃Br(NO₂)

Blanksma, J. J. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (124–137). Nitrosophenol.

Dibromo-nitrosophenol C₆H₃O₂NBr₂

Forster, Martin Onslow, and Robertson, William.... 2: 6-Dibromo-4-nitrosophenol [and its potassium, acetyl and benzoyl derivatives; also its oxidation and reduction]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (686-690) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (116) [Abstract].

Dinitro-nitrosophenol $C_6H_3N_3O_6$. Dinitroquinone monoxime.

Nietzki, R[udolf], und Dietschy, Richard. Ueber Tetranitrobenzol, Dinitrosodinitrobenzol und Trinitrophenylhydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (55-60). [1130-1630].

Aminophenols C6H4(NH2). OH

Grimaux, E. Préparation des métaaminophénols alkylés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (217–218). [1630].

o - A m i n o p h e n o l [See also p-aminophenol].

o-Aminophenol phosphate and o-Anisidine phosphate.

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. Ueber die Phosphate aromatischer Amine und die Abhängigkeit ihrer Bildung und Beständigkeit von ihrer Zusammensetzung und Structur. Ein Beitrag zu der Frage nach der gegenseitigen Beeinflussung der Reactionsfähigkeit verschiedener Radicale in derselben Molekul. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (243–245). [1630-7050-1720-1930].

Dinitro-o-amino-phenol.

Meldola, Raphael, and Eyre, John Vargas. [Quantitative diazotisation of dinitro-o-anisidine.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1077–1079). [1930].

The diazotisation of dinitroanisidine, and the constitution of the resulting product. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (131–135).

p-Aminophenol.

Ethyl ether.

Goldschmidt, Carl. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf p-Formylphenetidin. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (178). [1410].

p-Amino-phenol. Ethyl ether. Trioxybenzoyl derivative. (',H₂(OH)₂, ('O',NH,C',H₄OEt

Gallaminophenetole.

Also o-isomeride and the corresponding methyl ether from p-amino-phenol.

Gnehm, R., und Gansser, Aug. W. E. Ueber Gallaminsäurederivate. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (77–93). [1330 1630 5020 1930].

Bromo-p-amino-phenol. Ethyl ether.

Dibromotrioxybenzol derivative C.Br. (OH) . CO . NHC, H.Br . OEt Tribromogallamino-p-phenetole

Gnehm, R., und Gansser, Aug. W. E. Ueber Gallaminsäurederivate. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (77-93). [1330 1630 5020 1930].

Dimethyl-p-aminophenol

C₆H₄NMe₂.OH

Bamberger, Eugen, und Leyden, Paul. Weitere Beiträge zur Kenntniss des Dimethylanilinoxyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (12–26).

> Chloro-nitro-cyano-phenol. Methyl and ethyl ethers C, H, Cl(NO₂)Cy.OMe and C6H2Cl(NO2)Cy . OEt

Heteren, W[illem] J[acob] van. . . . Action du cyanure de potassium en solution [éthyl- et méthyl-] alcoolique sur le chlorodinitrobenzène 1.2.4. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (107-110).

Phenols C7H80 Cresols CoH4Me.OH

Phenyl tolyl oxide Ph. O. C. H. Me o-Nitrophenyl o-, m-, and p-tolyl $C_6H_4(NO_2) \cdot O \cdot C_7H_7$ [and oxides their sulphonic acids].

Cook, Alfred N. J. Amer. Chem. Soc.,

Easton, Pa., 23, 1901, (806-813).

Tolyl thiocarbimide C6H4Me . NCS Bryan, Thomas Joseph. Ueber die Einwirkung von o- und p-Tolylsenföl auf Phenole bei Gegenwart von Alumin-Diss. Freiburg i. B. iumchlorid. (Speyer & Kaerner), 1901, (23). 22 cm. 1 M. [1230].

o-Cresol.

Tetrabromo-o-cresol (', Br4Me.OH Bodroux, F. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (818). [0200].

m-Cresol.

m-Tolvi borate B(OC-H-).

Hillringhaus, F. Ueber Borsäure-nenolester. Liebigs Ann. Chem., phenolester. Leipzig, **315**, 1901, (40–43). [0160].

Tetrabromo-m-cresol C₅H₄Br₄O [From bromination of menthone.]

Baeyer, Adolf, und Seuffert, Otto. Erschöpfende Bromirung des Menthons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (40-53). [1540].

p-Cresol.

Zincke, Th[eodor]. Ueber die Einwirkung von Salpetersäure auf Halogenderivate des p-Kresols. (Berichtigung.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (183–187). [1530].

Tetrachloro-p-cresol.

 $\texttt{CMe} \left< \begin{array}{c} \texttt{CCl} \ : \ \texttt{CCl} \\ \texttt{CCl} \ : \ \texttt{CCl} \end{array} \right> \texttt{C} \cdot \texttt{OH}$ [yields a ψ -quinol].

Zincke, Th[eodor]. Zur Geschichte der Chinole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (253–257). [1530].

Azo-compound C13H11ON, Br

Hewitt, John Theodore, and Phillips, Henry Ablett. [Benzeneazo-o-bromo-p-cresol, o-, m-, and p-bromobenzeneazo-p-cresol, and their acetyl and benzoyl derivatives.] London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (160–167).

Phenyl p-tolyl chlorotrimethylene dioxide C₁₆H₁₇O₂Cl i.e. PhO.CH₂.CHCl.CH₂.OC₇H₇

Boyd, D. R. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1221-1227).

Phenyl tolyl oxytrimethylene dioxide.

('16H,3()3 i.e. PhO . CH . CH(OH) . CH₂OC₇H₇

Boyd, D. R. Action of the Chlorides of Phosphorus on . . . [the phenyl p-tolyl ether] of Glycerol . . . [Phenoxy-p-tolyloxyisopropyl chloride and phosphite.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1221-1227) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (188-189) [Abstract].

Di-p-tolylchlorotrimethylene dioxide C17H19O2Cl i.e. CHCl(CH,OC,H,)

Boyd, D. R. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1221–1227).

Di-p-tolyl oxytrimethylene dioxide.

 $C_{17}H_{20}O_3$ i.e. $HO \cdot CH(CH_2OC_7H_7)_2$

Boyd, D. R. Action of the Chlorides of Phosphorus on . . . [the di-p-tolyl ether] of Glycerol . . . [Di-p-tolyloxyisopropyl chloride and phosphite.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1221-1227) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (188-189) [Abstract].

Aminophenyl p-tolyl sulphide $C_{15}H_{15}NS$ i.e. C_7H_7 . S. $C_9H_4NH_2$ (p-Thiotolylaniline).

Meyer, Ernst von. Zur Kenntniss der Para-Toluolsulfinsäure. (Nach eigenen Versuchen und den Untersuchungen von Dr. R. Nake und Dr. M. Gmeiner.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (167–183). [1330 1530 5020].

Phenols ('3H₁₀O

Ethyl-phenol Et. C,H4. OH

Methyl ether $C_9H_{12}O$ i.e. Et. C_9H_4 . OMe (p-Ethyl-anisole) and ethyl ether $C_{10}H_{14}O$ i.e. Et. C_9H_4 . OEt

Moschner, J. Ueber das Oxy-4-hydrinden und einige neue Xylol- und Aethyl-benzol-Derivate. Berlin, Ber. D. cbem. Ges., 34, 1901, (1257–1262). [1140 1330].

$\textbf{Xylenols} \quad \mathrm{C_6H_3Me_2} \text{ . OH}$

c-o-**Xylenol** [3:2:1] ('₆H₃Me₂.OH 6-Nitroso-1:2:3-xylenol.

Fischer, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (940–949).

 $\begin{array}{lll} \textbf{s-m-Xylenol} & [5:3:1] \; \mathrm{C_6H_3Me_2.\,OH} \\ \textbf{Di-a} \, \min \, \text{o-di-} m\text{-xylyl} & \text{oxide} \\ \textbf{C}_{16} \textbf{H}_{20} \textbf{ON}_2 \; \textit{i.e.} \; \text{O}(\text{C}_6 \textbf{H}_2 \text{Me}_2.\,\text{NH}_2)_2 \; [1:3:5:4]. \end{array}$

Bamberger, Eug[en], und Rising, Adolf. Ueber 2, 6-Dimethylphenylhydroxylamin und 2, 6-Dimethylnitrosobenzol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (292– 311). [1630–1130].

> 2-Nitroso-1:3:5-xylenol C₈H₉O₂N

Fischer, Otto. Zur Kenntniss der Isorosindulin- resp. Isorosindon-Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (940-949). [5020 1930 1940 1630].

c-m-**Xylenol** [6:2:1] $C_6H_3Me_2$. OH

Amino-m-xylenol 11ON i.e. $C_6H_2Me_2(NH_2)$. OH

 $C_8H_{11}ON$ i.e. $C_6H_2Me_2(NH_2)$. OH [5:3:4:1].

Bamberger, Eug[en], und Rising, Adolf. Ueber 2, 6-Dimethylphenylhydroxylamin und 2, 6-Dimethylnitrosobenzol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (292-311). [1630 1130]

i-m-Xylenol [4:2:1] $C_6H_3Me_2$. OH

Ruhemann, Siegfried, and Wragg, Ernest. [Condensation of m-xylenol with ethyl phenylpropiolate and with ethyl chlorofumarate.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1187–1189) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (187–188) [Abstract]. [1330 1910].

Phenols $C_{10}H_{14}()$

Thymol [5:2:1] $C_6H_3Me(C_3H_7)OH$

Ruhemann, Siegfried. [Interaction of the sodium derivatives of thymol and carvaerol with ethyl chlorofumarate, and of the former with ethyl phenylpropiolate.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (918–922) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (155–156) [Abstract]. [1330 1340 1910].

Larter, A. T. [Nitration of dinitrothymol and its ethyl ether with formation of trinitro-*m*-cresol and its ethyl ether.] London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (183–184).

> Dithymyl carbonate (C₁₀H₁₃)₂CO₃

Pool, J[ohan] F[rederik]. Thymotal [der kohlensaure Ester des Thymols]. (Holländisch). Pharm. Weekbl., Amsterdam, 38, 1901, No. 1.

Carvacrol [2:5:1] $C_6H_3Me(C_3H_7)OH$

Bodroux, F. Action du brome en présence du bromure d'aluminium sur le carvacrol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (818). [0200].

 $\Lambda \, \mathop{\mathtt{LCOHOLS}} \, C_n H_{2n-6} O$

 $\begin{array}{ccc} \textbf{Alcohol} & \mathrm{C_7H_8O} \\ \textbf{Benzyl Alcohol} & \mathrm{PhCH_2.OH} \end{array}$

Benzyl nitrite C7H7NO2

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor. Ueber die salpetrige Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (755-762).

Benzyl thio-alcohol.

Phenylamino - phenylcarbinyl mercaptan: Acetyl derivative C₁₅H₁₅ONS i.e. NAcPh. CHPh. SH

Eibner, A[lex]. Ueber ein halogensubstituirtes Aminomercaptan. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (657–660). [1630].

Dibenzyl disulphide CH, Ph. S. S. CH, Ph and Di-o-nitrodibenzyl disulphide

S₂(CH₂C₆H₄NO₂)₂ **Blanksma**, J. J. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (124-137).

Alcohols CaH10() Methylbenzyl Alcohols

C₆H₄Me. CH₂OH m-Methyl-benzyl thiocyanate C₆H₄Me . CH₂ . SCN . (ω-Xylyl thiocyanate).

Wheeler, H. L., and Johnson, T. B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (185–206). [1310—1330].

an-Methyl-benzyl mercaptan

CH₃. C₆H₄. CH₂. SH

Wheeler, H. L., and Johnson, T. B.
Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (185–206). [1310 1330].

Benzyl m-methylbenzyl phide C6H4Me.CH2.S.CH2Ph

Wheeler, H. L., and Johnson, T. B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 6, 1901, (185–206). [1310 1330].

Phenethyl alcohol PhMeCH.OH

Phenethyl thiocyanate PhMeCH.SCN

Wheeler, H. L., and Johnson, T. B. Baltimore, Md. Amer. Chem. J., 26, 1901, (185–206). [1310 1330].

Alcohols CoH12O Phenyl-isopropyl alcohol PhCMe2. OH.

Boedtker, Eyvind. Sur l'oxydation des homologues du benzène. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (843-852). [1130 1140].

Dimethylbenzyl Alcohol C₆H₃Me₂. CH₂OH

Dimethylbenzyl-thiocyanate C₆H₃Me₂.ČH₂.SCN ω-Mesityl thiocyanate.

Wheeler, H. L., and Johnson, T. B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (185-206). [1310 1330].

PHENOLS CnH2n-8O

Phenols CoH10

p-Allyl-phenol

HO. C6H4. CH2CH: CH2 and p-Propenyl-phenol HO.C6H4.CMe:CH2

Methyl ethers MeO. C6H4. C3H5

Anethole and its isomerides

Béhal et Tiffeneau. Sur un isomére de l'anéthol et sur la constitution de ce dernier. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (561–563). [2000 1530].

Bougault, J. Action de l'iode et de l'oxyde jaune de mercure sur l'anéthol, l'estragol, le safrol etc. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (444–446).

Passage de l'anéthol à l'acide anisique par cinq oxydations successives. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (782–784).

Passage de l'anéthol à l'acide anisique par cinq oxydations Caractérisation de la successives. chaîne propénylique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (448-450). [1330].

[Anethole CHMe: CH. C6H4. OMe and its polymeride.]

Béhal et Tiffeneau. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (561–563). [2000 1530]. Methyl ether $[p-\psi-Propenyl-phenol.]$ CH₂:CMe.C₆H₄.OMe. Propenyl-anisole.] **Béhal** et Tiffeneau. Paris, C.-R. Acad.

sei., **132**, 1901, (561–563). [2000 1530].

ALCOHOLS CnH2n-8O

Alcohols C8H8O

Iso-styryl Alcohol CH2: CPh. OH $(\psi$ -acetophenone).

Xylyl isostyryl oxide C₁₆H₁₆ O i.e. C₆H₃Me₂.O.CPh: CH₂

Ruhemann, Siegfried, and Wragg, Ernest. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1188). [1330 1910].

Thymyl styryloxide $C_{18}H_{20}O$ i.e. CH2: CPh.O.C6H3Me.C3H2

β-Thymostyrene.

Ruhemann, Siegfried. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (920-922). [1330] 1340 1910].

ALCOHOLS C.H.2n-10O A cohols C9H8O

Phenyl-propargyl alcohol CPh : C.CH2.OH

Moureu, Ch., et Desmots, H. Paris. C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1223-1226). [1120 1220].

PHENOLS CnH2n-12O

Phenols C10H8O Naphthols C10H7.OH

Japp, F. R., and Maitland, W. [Action of a mixture of phenylhydrazine and its hydrochloride on α - and β -naphthol.] London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (176-177). [1930].

B-Naphthol [action of chloroform and caustic soda].

Fosse, R. Sur l'aldéhyde oxynaphtoïque, méthanal 1 naphtylol 2. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (371-375). [1430].

B-Naphthyl borate B(OC10 H7)3 Hillringhaus, F. Ueber Borsäure-phenolester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (40–43). [0160].

ALCOHOLS $C_nH_{2n-12}O$

Alcohols C13H14O a-Naphthyl-isopropyl alcohol C10H7. CMe2. OH

Grignard, V. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (497–499). [1130 2000].

ALCOHOLS CnH2n-14O

Alcohols C13H12O

(C₆H₅)₂CH . OH Diphenyl carbinol (Benzhydrol).

Diphenyl carbinyl thiocyanate C₁₄H₁₁NS i.e. Ph₂CH . NCS Wheeler, Henry L. Baltimore, Md.,

Amer. Chem. J., 26, 1901, (345-360).

ALCOHOLS CnH2n-18O

Alcohols C14H10O

Anthranol C_bH₄ (C(OH) C_bH₄

Bistetramethyldiaminophenylanthranol (48H48O2N4 i.e. $\left[\begin{array}{c} C_6 H_4 \left\langle \begin{array}{c} C(C_6 H_4 NMe_2) \\ C(OH) \end{array} \right\rangle \begin{array}{c} C_6 H_3 NMe_2 \end{array} \right]_2$

Haller, A. et, Guyot, A. Préparation et propriétés des tétraméthyldiamidophényl-anthranol et oxanthranol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (315-322). [1630 1240 1540].

PHENOLS C.H. C. O.

Phenols C19H16O

Oxytriaminotriphenylmethane.

Oxy-hexamethyltriaminotriphenyl-methane (NMe2. C6H4)2CH.C6H3(OH). NMe2

Haller, A., et Guyot, A. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (1527–1531). [1630 5010 5020].

ALCOHOLS CaHeneral

Alcohols C19H16O

Triphenyl carbinol Ph₃C. OH

Triphenvlthiocarbinol Ph₃C.SH Acetyl and Benzovl derivatives Ph₃CSAc and Ph₃CSBz.

Wheeler, Henry L. Baltimore, Md. Amer. Chem. J., 26, 1901, (345–360).

ALCOHOLS C_nH_{2n-30}O

Alcohol C22H14O

Fosse, R. Sur le prétendu binaphtylènealcool. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (695–697). [1240].

DIOLS.

PHENOLS CaHon-6O,

Phenois C6H6O2

Pyrocatechol $C_6H_4(OH)_2$ [1:2]. (Catechol. Pyrocatechin).

Pyrocatechol carbohydrazide $C_7H_8O_3N_2$ i.e. $HO.C_6H_4.O.CO.N_2H_3$

[and acetophenone pyrocatechol carbohydrazone $C_{15}H_{14}O_3N_2$ *i.e.* $HO.C_6H_4.O.CO.NH.N:CMePh].$

Einhorn, Alfred, und Escales, Richard. Ueber die Kohlensäurehydrazide der Dioxybenzole. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (190–203).

Chloro-pyrocatechol C₆H₅O₂Cl i.e. C₆H₃Cl(OH)₂

Jackson, C. L., and Koch, W. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (10-46). [1330 1530].

Di-nitro-di-oxy-diphenyl oxide HO . $\mathrm{C_6H_4}$. O . $\mathrm{C_6H_2(NO_2)_2OH}$

Hillyer, H. W. Baltimore. Amer. Chem. J., 26, 1901, (361-372). Resorcinol $C_6H_4(OH)_2$ [1:3]. (Resorein).

Pawlewski, Bronisław. Condensation de la résorcine avec le chlorure de benzyle (Polish). Chem. pols., Warszawa, **1**, 1901, (24–25). [1130].

Resorcinol carbohydrazide C₅H₈O₅N₂ i.e. HO . C₆H₄ . O . CO . N₂H₂ . [and its condensation products with acetic, benzoic, and salicylic aldehydes, and with acetophenone].

Einhorn, Alfred, und Escales, Richard. Ueber die Kohlensäurehydrazide der Dioxybenzole. Liebigs Ann. Chem.,

Leipzig, 317, 1901, (190-203). Resorcinol carbodiethylamide

HO.C.H.O.CO.NEt Resorcinol dicarbotetraethyldiamide C₆H₄(O.CO.NEt₂)₂

Einhorn, Alfred, und Escales, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (190-203).

Nitroresoreinol.

Meldola, R[aphael], and Eyre, J[ohn] V[argas]. [Mono- and di-methyl ethers of nitroresorcinol and of dinitroresorcinol. The benzovl derivative of the methyl ether of nitroresorcinol and the acetamino-derivative of the methyl ether of resorcinol.] London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (131–135). [1630]

Bromo-nitro-resorcinol.

Bromo - dinitro - resorcinol. Monoethyl ether C6HBr(NO2)2(OH).OEt Jackson, C. L., and Earle, R. B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (47-55). [0500 1130].

Quinol $C_6H_4(OH)$, [1:4]. (Hydroquinone).

Theodor. Darstellung von Kempf, Chinon und Hydrochinon. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (164). [1530 1130].

Quinol carbohydrazide C.H.O.N. i.e. HO.C.H4.O.CO.N2H3 [and its condensation products with acetic, benzoic, and salicylic aldehydes and with acetophenonel

Einhorn, Alfred, und Escales, Richard. Ueber die Kohlensäurehydrazide der Dioxybenzole. Liebigs Ann. Chem.,

Leipzig, 317, 1901, (190-203).

Quinol diphenyl ether

C₁₈H₁₄O₂ *i.e.* C₈H₄(OPh)₂ **Haeussermann**, C[arl], und Müller,

Aug. Ueber einige Abkömmlinge des Phenyläthers. (IV. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1069– 1071).

Quinol p-nitrodiphenyl ether C18H13O4N i.e. PhO.C1H4.OC6H4NO2

Haeussermann, C[arl], und Müller, Aug., loc. cit.

Quinol p-aminodiphenyl ether C18H15O2N i.e. C. H5O. C6H4. OC6H4NH. Haeussermann, Cfarll, und Müller.

Aug., loc. cit.

Phenols C7H8O2

Phenols C.H.Me(OH),

Toluquinol $C_6H_3Me(OH)$, [1:3:6].

Chloro - amino - p-toluquinol (Chloro - amino - hydrotoluquinone) C.HMeCl(NH,)(OH), [1:4:2:3:6]or 1:2:4:3:6] [and the corresponding bromo-amino-hydrotoluquinone].

Zincke, Th[eodor]. Ueber die Einwirkung von Salpetersäure auf Halogenderivate des p-Kresols. (Berichtigung.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (183–187). [1530].

Di-bromo-nitro-p-toluquinol (Di - bromo - nitro - hydrotoluquinone) C₆MeBr₂ (NO₂) (OH)₂ [1:2:5:4:3:6 or 1:4:5:2:3:6].

Zincke, Th[eodor], loc. cit.

Phenols C₈H₁₀O₂

Ethylquinol $C_6H_3Et(OH)_2$ [1:3:6]. Tribromo-ethyl-hydroquinone C₆Br₃Et(OH)₂

Zincke, Th[eodor]. Zur Geschichte der Chinole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34,** 1901, (253–257). [1130 1530].

PHENOLS CaHon-SO.

Phenols C9H10O2 (HO)2C6H3.CH2.CH:CH3 Phenol

> Methyl ether (MeO)(OH)C6H3.C3H5 (Eugenol).

Ruhemann, Siegfried, and Wragg, Ernest. [Condensation of eugenol with ethyl chlorofumarate.] London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1186–1187) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (187) [Abstract]. [1330 1910].

Eugenyl hydrogen sulphate. $C_3H_5 \cdot C_6H_3(OMe) \cdot O \cdot SO_3H$

Verley, Albert. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (47–49).

Phenols C15H16O2

Oxy-phenyl-propyl-phenol

('bH4(OH). CH2. CH2. CHPh. OH (Dihydrocoumaryl alcohol).

Feuerstein, W., und Musculus, A. Ueber das 2-Oxybenzylacetophenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (409-412). [1530 1910].

ALCOHOLS CaH2n-14()

Alcohol $C_{13}H_{12}O_2$

Dioxydiphenylmethane Ph₂C(OH)₂ (Benzophenone hydrate).

Mackenzie, John Edwin. [Dipropyloxy- and dissobutyloxy-diphenylmethane; the action of nitric acid and of aniline on dimethoxydiphenylmethane]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1206-1210) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (150) [Abstract]. [1110 1430 1530].

Alcohol C₁₇H₂₀O₂.

Japp, Francis R., and Michie, Arthur C. [αα-Diphenyl-αα-dihydroxypentane]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1010–1024) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (173–174) [Abstract]. [1530–1240–1330–1140].

PHENOLS C_nH_{2n-36}O₂

Phenol C₂₅H₂₀O₂

Dioxytetraphenylmethane CPh₂(C₆H₄OH)₂

Mackenzie, John Edwin. [4:4'-Dihydroxy-tetraphenylmethane and its diacetrl derivative.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1209-1210) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (150) [Abstract]. [1110 1430 1530].

PHENOLS CnH2n-34O,

Phenol C27H20()2

Phenyl-methylene-di- β -naphthol ('HPh(('10)H_6OH))2

Hewitt, J. T., und Turner, A. J. Ueber die Einwirkung von β-Naphtol auf Aldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (202–204). [1430–1910].

TRIOLS.

PHENOLS CaHenesO.

Phenols C.H.O.

Pyrogallol (',H;(OH) (Pyrogallic Acid).

Różycki, Leon. [Sur la condensation du pyrogallole avec le chlorure de butyle] (Polish); Wiad. farm., Warszawa, 28, 1901, (137-138). [1110].

Oxyquinol $C_6H_3(OH)_3$ [1:2:4].

Pechmann, H[ans] v., und Krafft, E. v. Ueber Cumarine aus Oxyhydrochinon. (Studien über Cumarine. VIII. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (423–426). [1330].

ALCOHOLS ChH20-40O

Trioxytrinaphthylmethane

C₃₁H₂₂O₃ i.e. CH(C₁₀H₆OH).

Anhydride.

 $O \left\langle \begin{array}{c} C_{10}H_6 \\ C_{10}H_6 \end{array} \right\rangle CH \cdot C_{10}H_6OH$

Fosse, R. Sur le naphtylol-naphtyloxy-naphtylmethane. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (787-789). [1240].

TETRA-OLS.

PHENOLS CnH2n-1 O4

Tetraoxydiphenylethylene

 $\begin{array}{l} 3:4:3':4'-Tetra-methoxy-di-\\ phenyl-cthylene\\ C_6H_3(OMe)_2\cdot CH:CH\cdot C_6H_3(OMe)_2 \end{array}$

Feuerstein, W. Ueber das 3. 4.3.'4.'-Tetramethoxystilben. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (415–416).

ENNEA-OLS (NONO-OLS).

PHENOLS C_nH_{2n-22}O,

Phenol $C_{19}H_{16}O_{q}$ Hexa-oxy-leucaurin $CH(C_{8}H_{2}(OH)_{2})_{3}$

Hexa-methyl derivative (25H-3O.4 i.e. CH(C6H2(OMe)2OH)3 (Leucoeupittone).

Liebermann, C[arl], und Wiedermann, F. Ueber Eupittonderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1031 1040). [5020 1630].

DECA-OLS.

PHENOLS CHHORACOLO

Phenol C16H16O10

Anlaydride (C6H2(OH)3)2

Hera-oxy-aurin. Noreupittone and its Hexamethylderivative, tone CosHo, Og.

Liebermann, C[arl]. Ueber Eupitton und Pittakall. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1026-1030). [5020].

1240

REDUCED BENZENOID AND CYCLIC OLS.

OLS.

() LS ('nH:nO

01s C4H8O. Trimethylene-carbinol

CH₂ CH . CH₂OH

Henry, L[ouis]. Sur . . . [l'alcool éthyléno-éthylique.] Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (255-258). [1640 13407.

Ols C5H16O

Tetramethylene-carbinol

CH₂ CH₂ CH . CH₂OH

Perkin, W. H., jun. Tetramethylene-carbinol. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (329-331) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (33) [Abstract].

01s ('16H20O

Menthol C₁₀ H₁₉. OH

Menthyl cinnamate dibromide $\mathrm{C_{19}H_{16}O_2Br}$

Cohen, J. B., and Whiteley, C. E. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1308). [1310 1320 1330].

Menthyl pyruvate C13H2O, i.c.

CH₃.CO.CO₂C₁₀H₁₉
Cohen, J. B., and Whiteley, C. E.
London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1309). [1310 1320 1330].

Menthyl mesaconate C25H42O4 i.e. (C10H12) C5H4O4 Menthyl pyrotartrate (',5H44O4 i.e. (C'10H19)2('5H2O4, and Menthyl a-methylcinnamate $C_{10}H_{2s}O_{2}$

Cohen, J. B., and Whiteley, C. E. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1308-1311). [1310 1320 1330].

Menthol chloro-methyl ether C10H21OCl i.e. C10H19O. CH2Cl

Wedekind, Edgar. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf Menthol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (813-817).

- Ueber Chlormethylmenthyläther und dessen therapeutische Verwendung. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (322). [1140 Q 9125].

Menthol methylene ether C21H40O2 i.e. CH2(OC10H19) (Dimethyl-methylal).

Wedekind, Edgar. Ueber die Einwirkung von Formaldehvd auf Menthol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (813-817).

Menthol B-Naphthyloxymethyl ether C16H19O.CH2OC10H7 (Menthyl \(\beta\)-naphthyl-methylene ether).

Wedekind. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf Menthol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (813–817).

OLS C.H.n-2O

01s C7H12O

Cycloheptenol C7H11. OH

Ethyl ether C9H160 i.e. C7H11. OEt Willstätter, Richard. Synthesen in der Tropingruppe. I. Synthese des Tropilidens. II. Synthese von monocyklischen Tropinbasen. III. Synthese des Tropans und Tropidins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (204– 374.)

01s C16H18O

Fenchyl alcohols C₁₀H₁₈O

Wallach, O[tto], [Westphalen, W. v., Neumann, Edgar]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (51. Abhandlung.) Beobachtungen in der Fenchon - Reihe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (273–303). [1140 1340 1540 1640 M 3120].

Linalool C10H18O

Theulier, Eug. L'essence de bois de rose femelle. Paris, Bul. soc. chem., (sér. 3), **25**, 1901, (468–475). [6500].

Terpineol.

Genvresse, P. Sur une nouvelle préparation du terpinéol. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (637–639). [1140].

OLS CnH2n-4O 01s C10H160

Oxycamphene C10H15.OH

Forster, Martin Onslow. [1-Hydroxycamphene, and its conversion into camphor.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (651–652) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (86) [Abstract].

Limonenol C10H16O

Genvresse, P. Sur un nouvel alcool dérivé du limonène. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (414-416). [1540].

() L S C_nH_{2n-S}O

01s C.H.,O

4-0xy-hydrindene [and its methyl derivative].

Moschner, J. Ueber das Oxy-4-hydrinden und einige neue Xylol- und Aethylbenzol-Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1257-1262). [1140 1340 1330].

OLS CaHenersO

01s C17H18O

Di-oxy-diphenyl-pentamethylene

CH₂ CPh. OH CH₂. ĊPh. OH (Diphenyl-dihydroxy-cyclopentane).

Japp, Francis R., and Michie, Arthur C. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1010–1024). [1530–1230–1330–1140].

OLS CaH2n-18O

Oxy-dihydro-indene

 $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} \mathrm{CH(OH)} \\ \mathrm{CH_2} \cdot \mathrm{CH_2} \end{array} \right\rangle$

[and its Methyl ether].

Moschner, J. Ueber das Oxy-4-hydrinden und einige neue Xylol- und Aethylbenzol-Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1257-1262).

Ols C_nH_{2n-34}O

01s C29H24O

Tetraphenylcyclopentenol.

Henderson, George Gerald, and Corstorphine, Robert Henry. [Tetraphenylcyclopentenol, and its acetyl derivative; also the action of bromine, phosphorus pentachloride, and alcoholic hydrogen

(D-1881)

chloride on it, and its reduction.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1261– 1264) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (190) [Abstract]. [1140 1530 1540].

DIOLS.

DIOL $C_nH_{2n-2}O_2$ or $C_nH_{2n-4}O_3$

Diosphenol $C_{10}H_{18}O_2$ or $C_{10}H_{16}O_2$ (from oil of Buchu Leaves).

Kondakow, J., und Bachtschiew, N. Ueber das ätherische Oel der Bucco-blätter und über den Bau der Bestandtheile desselben. (II. Abhandlung.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (49-76). [6500 1230 1140 1540 M 3120].

DIOLS ChH2n-16O2

Diols C17H18O2

Diphenyldioxycyclopentane.

Japp, Francis R., and Michie, Arthur C. [1: 2-Diphenyl-1: 2-dihydroxycyclopentane, and its oxidation.] London, Full paper]; Proc. Chem. Soc., **79**, 1901, (1010–1024) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (173 – 174) [Abstract]. [1530 1230 1330 1140].

TETRA-OLS.

TETRA-OLS. CaH2nO4

Tetra-ols. $C_6H_{12}O_4$

Tetra-oxy-hexahydrobenzene.

(Diketo-cyclohexane dihydrate.) Tetra-ethyl derivative.

 $(EtO)_2 \subset CH_2 : CH_2 \subset COEt)_2$

Stollé, R[obert]. Ueber Acetale des Paradiketohexamethylens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1344–1345). [1530].

1250 UNCLASSIFIED OLS.

Capaloin. $C_{15}H_{11}O_4(OH)_2(OMe)$

Tschirch, A[lexander], und Klaveness, J. Untersuchungen über die Sekrete. 41. Ueber die Ugandaaloë. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (241-249). [6500 M 3120 6000 Q 9190].

Cholesterin.

Bömer, A. (Referent), und Winter, K. Beiträge zur Analyse der Fette. VI. Ueber einige Ester des Cholesterins und Phytosterins. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (865–888). [1350–6500 Q 1540 M 3120–6750].

Nataloïn $C_{15}H_1 \cap (OH)_5(OMe)$

Tschirch, A[lexander], und Klaveness, J. Untersuchungen über die Sekrete. 40. Über die Natalaloë. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (231–240). [6500 Q 9190 M 3120 6000].

Psyllostearyl Alcohol.

Sundwik, Ernst Edw. Ueber Psyllawachs, Psyllostearylalkohol und Psyllostearylsäure (Psyllaalkohol, Psyllasäure). 3. Mittheilung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (355–360). [1350–1210–1310–Q1510–1605–N 4011].

Storesinol $C_{16}H_{26}O_2$ [and its isomeride styresinol].

Tschirch, A[lexander], und Itallie, L. van. Untersuchungen über die Sekrete. 42. Ueber den orientalischen Styrax. 43. Ueber den amerikanischen Styrax. Dazu Anlang: Rassamalaharz. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (506–547). [6500—1860—M 3120—5400—Q 9190].

ACIDS.

1300 GENERAL.

Autenrieth, W[ilhelm]. Ueber einfache und gemischte Säureanhydride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (168–187). [1310—1630].

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. Formation of Amides from Aldehydes. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (520–522) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (45) [Abstract].

Remsen, Ira, and Garner, W. W. On the Action of Aromatic Sulphonchlorides on Urea. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (173–190). [1310].

and Turner, H. J. On the Action of Aromatic Sulphonchlorides on Thiourea. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (190-202). [1310].

Wheeler, Henry L. On Some Addition-Reactions of Thio Acids. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (443-449).

1310 PARAFFIN ACIDS.

GENERAL

Béhal, A. Action des dérivés organométalliques sur les éthers-sels. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (480–482). [2000].

Blaise, E. E. Nouvelles réactions des dérivés organo-métalliques (II). Ethers α -alcoyl- β -cétoniques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (478–480). [2000 1330 1510 1530].

Descudé, Marcel. Action des chlorures d'acides sur les éthers oxydes en présence du chlorure de zinc. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1129-1131).

Action des chlorures d'acides sur les aldéhydes en présence du chlorure de zinc. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1567-1569). [1410 1210 1330].

Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (433–454). [1320 1930].

et Mouneyrat, A. Séparation de quelques acides amidés en leurs composants actifs. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (56-68).

Freundler, P. Action des chlorures d'acides sur les éthers oxydes en présence du zinc. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1226-1227). [1210].

Grignard, V. Action des éthers d'acides gras monobasiques sur les combinaisons organomagnésiennes mixtes. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (336–338). [1210 2000].

Hébert, Alexandre. Action de la poudre de zinc sur les acides gras saturés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (428–435).

$= (1.0) \text{CH}_2$

Lobry de Bruyn, C[ornelis] A[driaan], and Alberda van Ekenstein, W[illem].
. . . Formal-(methylene-) compounds of some oxyacids [tartaric acid, citric acid, malic acid]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (400–403) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (373–376) (Dutch). [1810].

Michael, Arthur. [Acid Anhydrides, Preparation of.] Zur Kenntniss der Perkin'schen Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (918–930). [1330].

Mouneyrat, A. Transformation des acides a amidés en phénylhydantoïnes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (556-559). [1930].

Partheil, A. Zur Kenntnis des Butterfettes. I. Peschges, W. Die kryoskopische Unterscheidung von Butter und Margarine. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (358–363). [6500 Q 1839 1885].

Scholl, Roland. Ueber einige Condensationsproducte aliphatischer Nitroverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (862-869). [1930].

Severin, Emile. Sur les anhydrides mixtes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (500–510). [1330].

Simon, L. J., et Dubreuil, L. Action des acides monohalogénés de la série grasse sur la pyridine et la quinoléine. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (418–421). [1930].

Stollé, R[obert]. Zur Bildungsweise der seeundären symmetrischen Säurehydrazide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (681–682). [1330 1610 1630].

Weinland, R. F., und Kappeller, G. Ueber die Anlagerung von Fluorwasserstoff an Salze der Aethylschwefelsäure und einiger Sulfonsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (357–378).

Wenzel, G. Ueber die Einwirkung von Halogen und Schwefelkohlenstoff auf Natriummethylenverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1043– 1050). [1920—1340—1540].

Wislicenus, Wilhelm, und Körber, Heinrich. Ueber intramolekulare Verschiebung von Acylgruppen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (218).

PARAFFIN ACIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS.

ACIDS CaHgaOz

Formic Acid CH2O2

Cazeneuve, P. Sur l'énergie chimique de l'acide formique; déplacement de l'acide azotique des azotates par l'acide formique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (427-428).

(D-1881)

Pakes, Walter Charles Cross, and Jollyman, Walter Henry. The Bacterial Decomposition of Formic Acid into Carbon Dioxide and Hydrogen. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (386–391) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (29) [Abstract].

The Bacterial Oxidation of Formates by Nitrates. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (459–461) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (39–40) [Abstract].

Nitrile CHN

Hydrocyanic Acid.

Prunier. Sur la préparation de l'acide cyanhydrique officinal. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (61-64).

Acetic Acid $C_2H_4O_2$

Ethyl ester CH3CO2Et

Kullgren, Carl. Ueber die Einwirkung von Nichtelektrolyten bei Verseifung von Aethylacetat. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (613–622). [7050].

Nitrile CH₃.CN. (Methyl cyanide Acetonitrile).

Michael, Arthur. On Methyl Cyanide as a Catalytic Reagent; and a Criticism of J. U. Nef's Views on the Frankland Wurtz, and Conrad Reactions. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (419–430). [7050].

A m i d e CH₃. CO. NH₂ (Acetamide).

Lander, G. Druce. [Action of ethyl iodide and dry silver oxide on acetamide.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (703–704) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (61) [Abstract].

Titherley, Arthur Walsh. [Action of alkyl haloids, acid chlorides, halogen derivatives of esters, bromamides, and potassium alkyl sulphates on sodium acetamide.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (391-411) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (29-31) [Abstract].

— . . . Molecular Compounds of Acetamide [with Sodium Bromide and Sodium Iodide]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (413–414) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (31) [Abstract].

Diacetamide Ac.NH

Titherley, Arthur Walsh. A New Method of Preparing Diacetamide.

London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (411-412) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (31) [Abstract].

Chloro-acetic Acid CH CL CO.H

Coebergh, Pieter Theodoor. Die chemische Dynamik der Umwandlung der Chlor- und Bromessigsäure. (Holländisch). Haarlem, (Henri Coebergh), 1901, (X+67). 24 cm. [7050].

Bromo-acetic Acid.

Coebergh, Pieter Theodoor. Die chemische Dynamik der Umwandlung der Chlor- und Bromessigsäure (Holländisch). Haarlem, (Henri Coebergh). 1901, (X+67). 24 cm.

Scholl, Roland, und Schöfer, Alwin. Ueber die Einwirkung von Bromessigester auf Silbernitrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (870–881). [1930].

Nitro-acetic Acid NO2. CH2. CO2H Ethyl ester.

wahl, A. Sur le nitroacétate d'éthyle. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1050-1053).

Amino-acetic Acid NH₂. CH₂. CO₂H (Glycocoll).

Picrate [and reactions].

Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433–454). [1320–1930].

Hydroxylamino-acetic Acid. Ethyl ester NH(OH). CH₂. CO₂Et

Wahl, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (918-929).

Carbamido-diacetic Acid (Uramido-diacetic acid) diethyl ester CO(NH.CH₂.CO₂Et)₂

Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433–454). [1320 1930].

Phenyl thiocarbimido-acetic Acid.

Ethyl ester NHPh. CS. NH. CH₂. CO₂Et **Fischer**, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433-454). [1320 1930].

Acetylpropenyl-amino-acetic Acid. Ethylester.

CH₃, CO, CH; CMe, NH, CH₃, CO, Et **Fischer**, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433-454). [1310-1930].

Carboxypropenylaminoacetic Acid

Diethyl ester (O.Et.CH: CMe.NH.CH2.CO2Et Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433-454). [1310 1930].

Guanido-acetic Acid. (Creatin.)

Gérard, E[rnest]. Transformation de la créatine en créatinine par un ferment soluble déshydratant de l'organisme. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (153– 155).

Methylaminoacetic Acid NHMe. CH₂. CO₂H (Sarcosine).

Ethyl ester C5H11O2N

Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges.. **34**, 1901, (433-454). [1320 1930].

Diethylaminoacetic Acid.

Ethylo-iodide of the methyl ester C,H₂₀O₂NI i.e. CO₂Me, CH₂, NEt₃I

Wedekind, Edgar. Ueber die Additionsgrenzen tertiärer Amine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **318**, 1901, (90–116).

Phenylmethylamino-acetic Acid.

Methylo-iodide of the ethyl ester

CO₂Et.CH₂.NPhMe₂I

Wedekind, Edgar. Ueber die Additionsgrenzen tertiärer Amine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 318, 1901, (90-116).

 $\begin{array}{c} \textit{Diazoacetic Acid} \\ \textit{Ethyl ester } C_4H_6O_2N_2 \end{array}$

Buchner, E., und Heide, C. von der. Eine neue Condensation des Diazoessigsäureesters. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (345–348). [1730 1930].

Propionic Acid C3H6O2

Amino-propionic Acid (alanine).

Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433-454). [1320 1930].

a3-Diaminopropionie Acid ('H;O N,

Tafel, Julius. Ueber die Tetrahydroharnsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1181–1184). [1930 Q 1635].

Phenyl-amino-propionic Acid Ethyl ester C₁₁H₁₅O₂N

Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433-454). [1320-1930].

Diamino- disulphido- dipropionic Acid C₆H₁₂O₄N₂S i.e. S₂(CMe(NH₂), CO₂H)₂ (Cystine). Salts.

 $C_6H_{10}O_4N_2S_2Cu$; and $C_6H_{12}O_4N_2S_22HCl$

Mauthner, J[ulius]. Beiträge zur Kenntnis des Cystins. Zs. Biol., München, 42, 1901, (176-186, mit 1 Taf.). [Q 1610].

Butyric Acids C4H5O.

n-Butyric Acid CH3. CH2. CH2. CO2H

Wehmer, C. Ueber den Einfluss der Buttersäure auf Hefe, Garung und Bakterien. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (42, 59-60). [8020 M 3100 7700 R 1820].

Acetic butyric anhydride $C_2H_3O_+O_+C_4H_7O_-$

Autenrieth, W[ilhelm]. Ueber einfache und gemischte Säureanhydride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (168–187). [1310—1630].

αβ-Dibromobutyrie Acids C₄H₆Br₂O₂ i.e. CH₃, CHBr, CHBr, CO₂H Anilides.

Autenrieth, W[ilhelm], und Spiess, P. Ueber Crotonsäure und Isocrotonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (189–197). [1320].

 α -Amino-butyric Acid Ethyl ester $C_6H_{13}O_2N$ i.e. CH_3 . CH_2 . $CH(NH_2)$. CO_2Et

Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433-454). [1320 1930].

β-Aminobutyric Acid CH₃, CH(NH₂), CH₂, CO₂H [and its ethyl ester, and reactions].

Fischer, Emil, und Roeder, Georg. Synthese des Thymins und anderer Uracile. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1901, (268–276). [1930].

γ-Cin-ani-lino-butyrie 1cid NH₂, C(NH), NH, [CH₂]₃, CO₂H.

Kutscher, Fr[iedrich]. Die Oxydationsprodukte des Arginins. 2. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (413–418). [4000 Q 1170].

Valeric Acids C₅H₁₀O₂

Servais, L[éon]. Sur les acides valériques α-chlorés [et leurs dérivés, le chlorure de propylacétyle α-chloré et l'α-chlorovalérate d'éthyle, le nitrile isopropylique α-bromé, le chlorure d'isopropylacétyle α-chloré et l'isovalérate d'éthyle α-chloré, le chlorure de méthyl-éthyl-acétyle α-chloré, et le méthyl-éthyl-acétate d'éthyle α-chloré]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (42-64). [7200].

n-Valeric Acid Et. CH₂. CH₂. CO₂H a-Chloro-n-valeric Acid Pr. CHCl. CO₂H [and its chloride and ethyl ester].

Servais, L. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (42-64).

a\(\frac{\pi}{\text{-}Diamino-n-valeric}\) Acid
\(\text{NH}_2\), CH2, CH2, CH(\text{NH}_2\), CO2H
\(\text{[inactive ornithin ?] Its dibenzoyl derivative is Ornithuric Acid.}\)

Fischer, Emil. Synthese der α, δ-Diaminovaleriansäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (454-464). [1930 8000].

8-Guanidino-a-amino-n-valeric Acid (is Arginine).

Bénech, Elophe, und Kutscher, Fr[iedrich]. Die Oxydationsprodukte des Arginins. 1. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (278-280). [1610 4000].

Kutscher, Fr[iedrich]. Die Oxydationsprodukte des Arginins. 2. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol Chem., Strassburg, **32**, 1901, (413–418). [4000 Q 1170].

Isovaleric Acid Me₂CH. CH₂. CO₂H Acetic isovaleric anhydride ('₂H₁,O₂.

Autenrieth, Wilhelm]. Ueber einfache und gemischte Säureanhydride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (168–187). [1300–1630].

a-Chloro-isovaleric Acid Me₂CH. CHCl. CO₂H [and its chloride and ethyl ester].

Servais, L. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (42-64).

a-Bromo-isovaleric Acid. Nitrile Me₂CH. CHBr. CN.

Servais, L. Rec. Trav, chim., Leiden, 20, 1901, (42-64).

Methylethylacetic Acid

EtCMeH. CO. H a-Chloro-methylethylacetic Acid Et CMeCl. CO H [and its chloride and ethyl ester].

Servais, L. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (42 64).

Hexoic Acids C6H12O2 "-Hexoic Acid Pr.CH2.CH2.CO2H

"-Hexoic anhydride (C.H.10),0

Autenrieth, Wilhelml. Ueber einfache und gemischte Säureanhydride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (168–187). [1300 1630].

a-Amino-n-hexoic Acid (leucine and the inactive acid) and their ethyl esters C'H₁₇O₂N. [Also preparation of pure leucine].

Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (433-454). [1320 1930].

Erlenmeyer, jun., Emil, und Kunlin, Jul. Ueber eine neue Synthese des r-Leucins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (145–156). [1320] Q 161.01.

Isohexoic Acid

CHMes. CHo. CHo. CO.H

Anhydride CoHo,()

Michael, Arthur. Zur Kenntniss der Perkin'schen Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (918–930). [1330].

Octoic Acid C₈H₁₆O₂

n-Octore anhydride (CoH150)20

Autenrieth, W[ilhelm]. Ueber einfache und gemischte Säureanhydride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (168–187). [1300 1630].

Hendecoic Acid C11H22O2

(Undecylic Acid).

Bromohendecoie Acid C₁₁H₂₁O₂Br

Walker, James, and Lumsden, John S. [Bromoundecylic acid, ω-bromoundecylic acid, ω-hydroxyundecylic acid, and the oxidation of the last mentioned]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1191–1197) [Full paper]; Proc. Chem, Soc., **17**, 1901, (188) [Abstract]. [1320].

Tetradecoic Acids Call 30. Myristic Acid.

Thoms, H[ermann], und Mannich, C. Ueber die Gewinnung von Myristinsäure aus dem Samen der Virola venezuelensis Warb. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (263–264). [M 3120 5400].

Octodecoic Acids C18H36O2 Stearic Acid.

Hébert, A. Action de la poudre de zinc sur les acides gras saturés. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (633-635). [1120].

Orton, K. J. P. [Preparation of stearamide]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1356) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (200) [Abstract]. [1330].

Tritriacontoic Acids C33H66O2

Psyllostearic Acid.

Psyllostearyl psyllostearate (Psylla wax) $C_{33}H_{67}$. O. $C_{33}H_{65}$ O [and the free acidl.

Sundwik, Ernst Edw. Ueber Psyllawachs, Psyllostearylalkohol und Psyllostearylsäure (Psyllaalkohol, Psyllasäure). 3. Mittheilung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (355–360). [1350 1250 1210 Q 1510 1605 N 40111.

PARAFFIX ACIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS.

ACIDS CaH2nO3

Carbonic Acid CH₂O₃

[Constitution of CO (OH)].

Cazeneuve, P. Constitution des éthers carboniques mixtes des alcools et des phénols. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (632-636). [1230].

Thiocarbonic acid.

Ferrous salt. $CO \left\langle \begin{array}{c} O \\ S \end{array} \right\rangle$ Fe

Causse, H. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (220-227). [0320 6500].

Dithiocarbonic Acid phenyl hydrazone esters PhNH.N: C(SR)(SR1) [di-p-nitro-dibenzyl ester; methyl p-nitro-benzyl ester; ethyl p-nitro-benzyl ester; benzyl p-nitro-benzyl ester; o-nitro-benzyl p-nitro-benzyl ester].

Busch, M[ax]. Stereoisomerie Hydrazonen der Dithiokohlensäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1119-1127). [4630-7000].

Carbanie Acid NH, CO.H.

Lander, G. Druce. [Action of ethyl iodide and dry silver oxide on urethane.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (701–703) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 47, 1901, (61) [Abstract].

Nitrile NH2CN (Cyanamide).

Phenyl-methyl-cyanamide.

Scholl, R[oland], und Nörr, W. Berichtigung [betr. Methylcyananilid]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1345). [1630].

 $\begin{array}{ll} \textit{Dinitrophenylmethylcarbamic Acid} \\ \textbf{[4:2:1]} \quad C_{\text{0}}H_{3}(NO_{2})_{2}NMe \cdot CO_{2}H \quad \text{and} \\ \textit{Trinitrophenyl-methyl-carbamic Acid.} \\ \textbf{[6:4:2:1]} \quad C_{\text{0}}H_{2}(NO_{2})_{2}NMe \cdot CO_{2}H \end{array}$

Romburgh, P[ieter] van. [On the diand trinitro-derivatives of] . . the esters of methylphenylaminoformic acid. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, 1901, (451–453) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (443–445) (Dutch).

Thiocarbamic Acid.

Doran, Robert Elliott. [Methyl, ethyl and benzyl carboxymethylthiocarbamates.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (906–915) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (130) [Abstract]. [1310 1330 1630 1660].

Phenyl-thio-carbanic Acid.

Benzoyl derivative BzNPh.CO.SH

Wheeler, H. L. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (443–449). [1300].

Benzoylthio-carbanic Acid.

Benzyl ester.

NHBz.CO.S.CH₂Ph

Wheeler, H. L., and Johnson, T. B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (408–418).

 $\begin{array}{ccc} \textit{Dithiocarbamic Acid} & NH_2\,.\,CS\,.\,SH \\ [Acetyl \ derivative \ NHAc\,.\,CS_2H\,.\,Ester \\ & NHAc\,.\,CS_2C_5H_{11}] \end{array}$

Wheeler, H. L., and Johnson, T. B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (185-206). [1230 1330 1530].

[Esters of the acetyl derivative NHAc. CS₂H and of the benzoyl derivative NHBz. CS₂H]

Wheeler, Henry L., and Merriam, H. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (283-299).

Benzoyl dithiocarbamic Acid
BzNH. CS₂H. Esters
BzNH. CS₂C₅H₁₁;
BzNH. CS₂. CH₂. C₆H₄NO₂;
BzNH. CS₂. CH₂. C₆H₄SP;
BzNH. CS₂. CH₂. CO₂Ph;
BzNH. CS₂. CH₄N: C₂O₂: C₆H₄;
BzNH. CS₂. CH₂. C₆H₄Me;
NHBz. CS₂. CH₂. C₆H₄Me;

Wheeler, Henry L., and Johnson, Treat B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (185–206). [1310].

Piperidyl-thioaldehydo-carbanic Acid.
Methyl ester $C_8H_{14}O_2N_2S$ i.e. $C_5H_{10}N$. C(SH): N. CO_2Me

Doran, Robert Elliott. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (906–915). [1330 1610 1630 1660].

Imidodithiocarbonic Acid HN: C (SH)₂ (Imino-formic dithio-orthaldehyde).

[Esters of the acetyl derivative NAc: C(SH)₂ and of the benzoyl derivative NBz: C(SH)₂].

Wheeler, Henry L., and Merriam, H. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (283–299).

Acetyl derivative AcX: C(SH)₂
... Acetylimidodithiocarbonic Esters

Wheeler and Johnson. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (185–206). [1230 1330 1530].

Benzovi derivative BzN: C(SH)₂

. . Benzoylimidodithiocarbonic Esters.

Wheeler and Johnson. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (185–206). [1230 1330 1530].

Methylimido-dithiocarbonic Acid.

Ethyl ester C₆H₁₃NS₂ i.e. NMe: C(SEt)₂

Delépine, Marcel. Sur les éthers imidodithio-carboniques R.N. = $(SR^1)^2$. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1416–1418).

Ethylimido-dithiocarbonic Acid. Methylester

C₅H₁₁NS₂ *i.e.* NEt: C(SMe)₂ **Delépine,** Marcel. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1416-1418). Isobutylimido-dithio-carbonic acid.

Methylester.
C₇H₁₅NS₂ i.e. C₄H₀N : C(SMe)

Delépine, Marcel. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1416–1418).

Imido-dicarbanic Acid NH₃CO₂H)₂
(Imino-diformic Acid).
Thioimido-dicarbanic Acid
NH(CO₂H)(CS, OH)
Dimethyl ester
NH(CO₂Me)(CS, OMe)
Methyl ethyl ester
NH(CO₂Me)(CS, OEt)
Methyl benzyl ester

NH(CO₂Me)(CS.OCH Ph) **Doran**, Robert Elliott. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (906–915). [1330–1610–1630–1660].

Carbazic Acid NH2. NH. CO2H

Einhorn, Alfred, und Escales, Richard. Ueber die Kohlensäurehydrazide der Dioxybenzole. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (190–203). [1230 1530].

Freundler, P. Sur le phénylcarbazinate de phénylhydrazine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (859–862).

Phenyl-dithiocarbazic Acid
o-and p-Xitrobenzylester.
C₁₄H₁₃O₂N₃S₂ i.e.
N₂H₂Ph. CS. S. CH₂, C₆H₄XO₂

Busch, M[ax]. Stereoisomerie bei Hydrazonen der Dithiokohlensäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1119–1127). [1630 7000].

Urea CH₄ON₂ (Carbanide). and ψ -Urea.

Jolles, Adolf. Ueber die Oxydation der Hippursäure zu Harnstoff. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 1, 1901, (79-82).

Holmes, Willis B. On the Action of the Chlorides of Orthosulphobenzoic and of Paranitroorthosulphobenzoic Acids on Urea. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (202–216). [1330].

Holroyd, G. W. F. The Electrolytic Reduction of Nitrourea. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1326-1331) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (197) [Abstract].

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. [Carbonyldiphenyl-, carbonyldi-p-tolyl-, and carbonyldi-α- and-β-naphthyl-carbamide]. London. J. Chem.

Soc., **79**, 1901, (841-846) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (123) [Abstract]. [1330].

Remsen, Ira, and Garner, W. W. On the Action of Aromatic Sulphonchlorides on Urea. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (173–190). [1300].

Urea toluene p-sulphonate $({}^{\circ}_{3}\mathrm{H}_{12}({}^{\circ}_{4}\mathrm{N}_{2}\mathrm{S}$

Remsen, Ira, and Garner, W. W. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 1901, (173–190).

Methyl-ψ-urea HN: C (NH₂). OMe

[Methylisourea]. **McKee**, R. H. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (209–264). [1630].

Ethyl- ψ -urea HN: C(NH₂). OEt

[Ethylisourea]. **McKee**, R. H. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (209-264). [1630].

Di-sec-butyl-urea CO(NHC₄H₉); (dextro-rotatory).

Gadamer, J[ohannes]. Ueber rechtsdrehendes sec. Butylamin. I. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (283-294). [1610 7300].

Phenyl-urea PhNH.CO.NH₂

Benzoyl derivative BzNPh.CO.NH₂

McKee, R. H. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (209-264).

('arbonyl-diphenyl-diurea C₁₅H₁₄O₃N₄ i.e. CO(NH.CO.NHPh)₂ **Pickard**, Robert Howson, and Carter, William. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (841-846). [1330 1630].

Phenyl-methyl-\psi-urea.

 ${
m C_8H_{10}ON_2}$ i.e. HN: C(NHPh). OMe **McKee**, R. H. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (209–264).

 $Phenyl-ethyl-\psi\text{-}urea.$

HN: C(NHPh). OEt McKee, R. H. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (209-264).

Phenyl-dimethyl-4-urea.

PhNMe. C(NH). OMe McKee, R. H., loc. cit.

Phenyl-methyl-ethyl-\psi-urea.

PhNEt.C(NH).OMe McKee, R. H., loc. cit.

Di-phenyl-urea CO(NHPh)

Diphenyl-dichloro-urea

 $C_{13}H_{10}ON_2Cl_2$ i.e. CO(NPh(1)), **Chattaway**, F. D., und Orton, K.J. P. Die Chloramino-Derivate des symmetrischen Diphenvlharnstoffes und deren Umwandlungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1073-1078).

Di-p-chloro-di-phenyl-urea ('O (NH . C, H4Cl)2

[Preparation] Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P., loc. cit.

Di-p-chloro-diphenyl-chloro-urea C_0H_4ClNH . CO. NCL. C_0H_4ClNH . CO.

Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P., Toe cit.

Tetra-chloro-diphenyl-urea *i.e.* CO (NH \cdot C₆H₃Cl₂)₂ [1:2:4]. C13H8ON.Cla

Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P., loc. cit.

Di-p-chloro-di-phenyl-di-chlorourea

C13HONoCl4 i.e. CO(NCL.C₆H₄Cl)₂ Chattaway and Orton, loc. cit.

Hexa-chloro-di-phenyl-urea C₁₃H₆ON₂Cl₆ i.e. CO(NHC₆H₂Cl₃)₂ [1:2:4:6].

Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P., loc. cit.

Tetra-chloro-di-phenyl-dichloro-urea

 $C_{13}H_6ON_2Cl_6$ i.e. $CO(NCL, C_8H_3Cl_2)_2$ Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P., loc. cit.

Hexa-chloro-di-phenyl-dichloro-urea

C₁₂H₄ON₂Cl₈ i.e. CO(NCL.C₆H₆Cl₆), Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P., loc. cit.

Di-p-bromo-di-phenyl-urea CO(NH. C6H4Br)

Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P. Die Bromirung des symmetrischen Diphenylharnstoffes. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1078–1081).

Tetra-bromo-di-phenyl-urea $CO(NH \cdot C_6H_3Br_9[1:2:4])_9$.

Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P., loc. cit.

Hexa-bromo-di-phenyl-urea CO(NH. C, H, Br, [1:2:4:6])

Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P., loc. cit.

p-Toly'-wrea.

Carbonyl-di-p-tolyl-diurea C17H18O2N4 i.e. CO(NH.CO.NHC2H2)

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (841–846). [1330–1630].

o-Tolyl-ethyl-y-urea.

HN: C(NHC,H,). OEt

McKee, R. H. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (209-264).

Naphthyl-urea.

Carbonyl-di a- (and B-) naphthyldi-urea C23H16O3N4 i.e. CO(NH. CO. NHC16H2).

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (841–846). [1330 1630].

Thio-urea (HAN2S (Thiocarbamide) and 4-Thio-urea.

Dixon, Augustus Edward. [Formation of thio-carbamides by the action of bases on the products obtained by treating metallic thiocyanates with phosphorus trichloride, phosphorus oxychloride, thionyl chloride and carbonyl chloride.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (541– 552) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (50–52) [Abstract].

[Formation of halogensubstituted thiocarbamides by the action of bases on β -chloroallylthiocarbimide. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (553–563) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (40–41) [Abstract].

Doran, Robert Elliott. [ab-Carboxymethyl-methyl-, -ethyl-, and -isobutylthiocarbamide, and carboxymethylthiourea.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (906-915) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (130) [Abstract]. [1330] 1630 1660].

— {ah-Carboxymethyl-phenyl-, -benzyl-, -o- and -p-tolyl, and - α and - β naphthyl-thiocarbamide. Carboxyamylphenyl-, and -o-tolyl-thiocarbamide. Carboxymethylpiperidylthiourea carboxymethylphenylsemithiocarbazide]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (906-915) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (130) [Abstract]. [1330] 16607.

Remsen, Ira, and Turner, H. J. On the Action of Aromatic Sulphonchlorides on Thiourea. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (190-202). [1300].

Stevens, H. P. On the hydrochloride of thiocarbamide. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (210).

Wheeler, Henry L. On Thioureaamidines: a Correction. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (223-227).

[Alkyl- ψ -thio-ureas. Acetyl derivatives NAc: C (SMe). N (C_4H_9)₂;

 $NAc: C (SMe) . N (C_4H_9)_2;$ and $NAc: C(SEt) . NEt_2].$ heeler, Henry L., and John

Wheeler, Henry L., and Johnson, Treat B. On Some Acetyl and Benzoylpseudothioureas. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (408–418). [1930].

Alkyl and aryl-\(\psi\)-thio-ureas.

Acetyl and Benzoyl derivatives

AcN: C(SMe). NHPh; BzN: C (SMe). NHC₇H₇; BzN: C(SMe). NHC₁₀H₂; BzN: C(SMe). NH. C₆H₄NO₂; BzN: C(SEt). NMePh; BzN: C(SEt). NEt₂; BzN: C(SEt). NPr₂;

 $\begin{array}{l} B_2 N : C(SE_1) : N(C_4 H_4) : \\ B_2 N : C(SE_1) : N(HC_7 H_7 ; \\ B_2 N : C(SE_1) : N(HC_6 H_2 Me_3 ; \\ B_2 N : C(SE_1) : N(HC_6 H_4 OMe ; \\ \end{array}$

 $\begin{array}{l} BzN: C(SEt). NPh_2\,;\\ BzN: C(SPr). NHPh\,;\\ BzN: C(SPr). NHC_7H_7\,;\\ BzN: C(SPr). NHC_8H_4Cl\,;\\ BzN: C(SC_7H_7). NHPh\,;\\ BzN: C(SC_6H_3Me_2). NHPh\,;\\ \end{array}$

and BzN: C(SC₆H₃Me.). NHC₁₀H₇. Wheeler, H. L., and Johnson, T. B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1001 (409, 410).

1901, (408-418).

Diphenyl carbinyl thiourea

Ph₂CH.NH.CS.NH₂ [and its alkyl
derivatives Ph₂CH.NH.CS.NHMe;

 $\begin{array}{c} Ph_2CH.\,NH.\,CS.\,NEt_2\,;\\ Ph_2CH.\,NH.\,CS.\,N\,(C_4H_9)_2\,;\\ Ph_2CH.\,NH.\,CS.\,NHPh\,;\\ Ph_2CH.\,NH.\,CS.\,NMePh\,;\\ Ph_2CH.\,NH.\,CS.\,NMePh\,;\\ Ph_2CH.\,NH.\,CS.\,NHC_{10}H_7\,.\\ \end{array}$

Ph₂CH. NH. CS. NHC₁₀H₇|. **Wheeler**, H. L. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (345–360).

Methyl-\$\psi\$-thiourea.

Benzoyl derivative

C_9H_{10}ON_2S i.e. BzN:C(NH_2). SMe

Wheeler, Henry L., and Merriam, H. F.

J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23,
1901, (283-299).

Phenyl-methyl-4-thio-wea.

Benzoyl derivative
C₁₅H₁₄ON₂S i.e. BzN:C(NHPh).SMe
Wheeler, Henry L., and Merriam, H. F.
J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23,
1901, (283-299).

Phonyl-ethyl-4-thio-urea.

Phenyl-ethyl-4-thio-urea. Benzoyl derivative

C₁₈H₁₆ON₂S *i.e.* BzN: C(NHPh). SEt **Wheeler**, Henry L., and Merriam, H. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (283-299).

Hydrazo-derivatives of Urea. Semicarbazide NH₂.CO.NH.NH₂

Young, George, and Oates, William Henry. Benzal- and m-Nitrobenzal-2-methylsemicarbazone and their oxidation.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (662-667) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (86) [Abstract].

Compound C₁₁H₁₂ON, **Young**, George, and Oates, William Henry. [Cinnamal-2-methylsemicarbazone and its oxidation.] London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (666–667) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (86), [Abstract].

Thiosemicarbazide NH. CS. NH. NH2

Thiosemicarbazides. NH₂.NR.CS.NHR and NHR.NH.CS.NHR

Busch, M[ax], und Holzmann, Herm. Ueber die isomeren Thiosemicarbazide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (320–345). [0210—1930—1940—1720].

Compound C₂H₄N₅S **Young**, George, and Eyre, William. Oxidation of Benzalthiosemicarbazone. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (54-60).

Compound C₉H₁₁ON₂S

Young, George, and Oates, William
Henry. [Benzoyl-4-methylthiosemicarbazide, and the action of heat on it].
London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (667–
668) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17,
1901, (86) [Abstract].

Diphenyl-thiosemicarbazides.

Busch, M[ax], und Holzmann, Herm. Ueber die isomeren Thiosemicarbazide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (320–345). [0210—1930—1940—1720].

 $\begin{array}{ll} \textit{Phenyl-semi-thiocarbazide} & \textit{v-carboxylic} \\ \textit{acid.} & \texttt{Methyl ester.} & \texttt{C}_9 \texttt{H}_{11} \texttt{O}_2 \texttt{N}_3 \texttt{S} \\ \textit{i.e.} & \texttt{NHPh.N:C(SH).NH.CO}_2 \texttt{Me} \end{array}$

Doran, Robert Elliott. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (906-915). [1660].

Carbazide. CO(NH.NH.)

Diphenyl-earbazide. C13H14ON4 i.e. CO(NH. NHPh),

Cazeneuve, P. Sur les combinaisons acides et alcooliques de la phénylearbazide ou urée de la phénylhydrazine. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (340 -342).

- Sur les combinaisons acides et alcooliques de l'urée de la phénylhydrazine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (450–454).

Sur le chlorhydrate d'urée de la phénylhydrazine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (757–758).

Sur des matières colorantes violettes chromées dérivées de la diphénylcarbazide. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (758-761). [0270 5020].

Emploi de la diphénylcarbazide pour la recherche de l'acide chromique dans le coton teint au jaune de chrome. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (761–762). [0270].

Défournel, H. Action de la saccharine sur l'urée de la phényl-hydrazine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (604-606). [1330 1660].

Azoderivatives of Urea. Diphenylearbodiazine. CO(N₂Ph)₂

Cazeneuve, P. Sur la diphénylcarbodiazine. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (412-414).

– Sur la diphénylearbodiazine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (375–379).

> Imido-urea. NH: C(NH2), Guanidine.

Doebner, O[skar], und Gärtner, S. Ueber Verbindungen der Glyoxylsäure mit Guanidin und Amidoguanidin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (1-8). [1930].

Salts of Guanidine [with sulphonic acids of benzene, toluene, and naphthalene].

Remsen, Ira, and Garner, W. W. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (173-190).

Guanylurea. NH2. C(NH). NH. CO. NH, [Salts with sulphonic acids of benzene, toluene and naphthalene].

Remsen, Ira, and Garner, W. W. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (173–190).

Phenyl-guanidine.

PhNH.C(NH).NH2

McKee, R. H. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (209–264). [1630].

Phenyl-quanidine. Benzovl derivative. BzN: C(NH2). NHPh

Wheeler, H. L., and Johnson, T. B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (408–418).

Trea Carboxylie Acid. NH2.CO.NH.CO2H Allophanic Acid.

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. [Ethyl p-tolyl- and a- and β- naphthyl--allophanates]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (841–846) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (123) [Abstract]. [1330].

p-Tolyl-allophanic Acid. Ethylester C₁₁H₁₄O₃N₂ i.e. C7H7. NH. CO. NH. CO2Et

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (841–846). [1630].

α- and β- Naphthyl-allophanic acid. Ethyl ester C14H14O3N2 i.e. C₁₀H₇NH . CO . NH . CO₂Et

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (841–846). [1630].

Thioallophanic acid. Methyl ester C.H. O.N.S i.e. NH2. C(SH): N. CO2Me

Doran, Robert Elliott. London, J. Soc., 79, 1901, (906-915). Chem. [1660].

Methyl-thioallophanic acid. Methyl ester C4H8O2N2S i.e. NHMe.CS. NH.CO.Me

Doran, Robert Elliott. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (906–915). [1660].

Ethyl-thioallophanic acid. Methyl ester NHEt.CS.NH.CO.Me

Doran, Robert Elliott. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (906–915). [1660].

Isobutyl-thioallophanic acid. Methyl ester C₄H₉NH.CS.NH CO₂Me

Doran, Robert Elliott. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (906–915). [1660].

Phenyl-thioallophanic acid. Methyl ester C.H.O.XS i.e. NHPh.CS.NH.CO.Me [and the amyl ester].

Doran, Robert Elliott. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (906-915). 16607.

Benzyl-thioallophanic acid. Methyl ester $C_{10}H_{12}O_2N_2S$ i.e. C_7H_7 NH. CS. NH. CO Me

Doran, Robert Elliott. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (906-915).

we and p- Tolyl-thioallophanic acid. Methyl ester $C_{10}H_{12}O_2N_2S$ i.e. C7H7NH.CS.NH.CO2Me [and the amyl ester of o-tolyl-thioallophanic acid].

Doran, Robert Elliott. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (906–915).

α- and β- Naphthyl-thioallophanic acid. Methyl ester C13H12O2N2S i.e. C.H.NH.CS.NH.CO Me

Doran, Robert Elliott. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (906-915). [1660].

Allophanic Amide NH(CO.NH) Biuret.

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. [Monophenyl-, p-tolyl-, and α- and β- naphthyl- biuret]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (841-846) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (123) [Abstract]. [1330].

 $\begin{array}{cccc} \text{`$Methylene-biuret'$} & C_7H_{14}O_6N_6 \ i.e. \\ & CH_2(O:CH_2:N(CO:NH)_2)_2 \\ \textbf{Schiff,} & Hugo. & Methylenmalonamid \end{array}$

Methylenbiuret. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (242–249). [1320 1620 6200 1940].

Phenylbiuret C₈H₉O₂N₃ i.e. NH₂.CO.NH.CO.NHPh

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (841-846). [1330 1630].

Phonyl-methyl-isobiuret PhNH.CO.N:C(OMe).NH, and

PhNH.CO.NH.C(OEt).NH McKee, R. H. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (209–264).

Diphenyl-methyl-1-lineret C₁₅H₁₅O. N₃ i.e. NHPh. C(OMe): N. CO. NHPh McKee, R. H. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (209-264).

Diphenyl - methyl - ethyl-1-biuret

i.e. PhNMe . C(OEt) : N . CO . NHPh McKee, R. H. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (209-264).

p-Tolyl-binret CaH11O, N3 i.e. C₇H₇.NH.CO.NH.CO.NH₂

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (841–846). [1330 1630].

α- and β- Naphthyl-barret C₁₂H₁₁O₂N i.e. C₁₀H₇NH. CO. NH. CO. NH₂

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (841–846). [1330 1630].

> Nitrile HOCN Cyanic Acid.

The esters of Cyanic acid are entered under the corresponding alcohols].

Herting, Otto. Beitrag zur Analyse der Handels-Cyanide. Eine exacte Methode zur Bestimmung der Cyansäure. Ein eigenthümliches Cyandoppelsalz. Cyanantidot. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (585–586). [6300 Q 9115].

Thioeyanie Acid HSCN

Berthelot. Nouvelles recherches sur l'isomérie des éthers sulfocyaniques. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (327–329). [1330].

Doran, Robert Elliott. The Action of Lead Thiocyanate on [methyl and amyl] Chlorocarbonates. . . London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (906-915) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (130) [Abstract]. [1660].

Ebeling, A. Rhodankalium als Indicator bei der Reduction von Eisenoxyd zu Eisenoxydulverbindungen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (571, 785). [6200 0320].

Volhard, J. Rhodankalium als Indicator bei der Reduction von Eisenoxyd zu Oxydulverbindungen. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (609–610). [6200 0320].

Wheeler, Henry L. Researches on Thiocyanates and Isothiocyanates. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (345–360). [1230 1330 1630 1930 2000].

— and Merriam, Henry F. On the Action of Alkyl Thiocyanates and Alkyl Isothiocyanates with Thiol Acids. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (283–299).

Salts.

Conroy, J[ames] T., Heslop, O., and Shores, J. H. The Action of Reducing Gases on Sulphocyanides [of potassium, sodium, calcium, barium and copper]. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (320-322).

Dixon, Augustus Edward. [Action of phosphorus trichloride, phosphorus oxychloride, thionyl chloride, and carbonyl chloride on metallic thiocyanates]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (541–552) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (50–52) [Abstract].

Giles, W. B. . . . [Thiocyanates] of Potassium and Sodium. On a Peculiar Blue Colour produced when these Salts are heated. Chem. News, London, 83, 1901, (61-62).

[Ammonium sulphocyanate, action on Benzoyl Chloride].

Benson, and Hillyer. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (373–377). [1330].

Cu(CNS)2 2NH2; and Cu (CNS)2 4NH4

Litterscheid, F. M. Ueber die Ammoniakverbindungen des Kupferrhodanids und Kupferrhodanürs. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (336–340). [0210 0490].

Sclenocyanic Acid. Ethyl ester

C₃H₅NSe i.e. EtSeCN

Wheeler, H. L., and Merriam, H. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (283-299).

Thiocarbimide HNCS

Busch, M[ax], und Wolpert, E. Ueber die Einwirkung von Senfölen auf Dithiocarbazinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (304–320). [1950 1930 1940].

Acids C₂H₄O₃ Glycollic Acid CH₂OH.CO₂H (Oxyacetic Acid).

m-Methoxy-phenoxy-acetic acid.

C₉H₁₀O₄ i.e. C₅H₄(OMe).O.CH₂.CO₂H **Gilbody**, A. W., Perkin, W. H., jun., and Yates, J. [m-Methoxyphenoxyacetic acid and its synthesis; also its ethyl ester]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1396-1411). [1350 5020]. Thioglycollic acid HS.CH, CO,H Benzoyl derivative of the amide

BzS.CH..CO.NH.

Wheeler, H. L., and Merriam, H. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (283-299).

Benzoyl-dithiocarbamyl-acetic acid.
Methylester
BzNH.CS.S.CH₂.CO₂Me and

methyl anilide

BzNH. CS₂. CH₂ CO . NPhMe

Wheeler, Henry L., and Merriam, H. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (283-299).

Dithiodiglycollie Acid S.(CH, CO,H)

Blanksma, J[an] J[ohannes]. [L'acide dithioglycolique, préparé par l'action du bisulfure de sodium sur l'acide monochloracétique]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (136). [1000 1130 1330 1120 1110 5010].

Acids C₃H₉O₃

Lactic Acid CH3. CH(OH). CO2H

Kunz, Rudolf. Ueber Vorkommen und Bestimmung der Milchsäure im Weine. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (673–683). [6500 Q 1884 M 3100].

Saito, S., und Katsuyama, K. Beiträge zur Kenntniss der Milchsäurebildung im thierischen Organismus beim Sauerstoffmangel. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (214–230). [Q 1510 5025 7680].

Scheurer, Albert, et Schoellkopf, Aimé. Acide lactique.—Son application au noir d'aniline. Rapport sur un pli cacheté deposé par M. Goldovsky. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 1901, (102–104). [5020].

d-Lactic Acid (Sarcolactic Acid).

Osborne, W. A. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1901**, (xlix-l), [8050 6300].

 $\begin{array}{c} \textbf{Hydracrylic} & \textbf{Acid} \\ \text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H} \\ \beta \text{-} Oxypropionic acid}, \\ \beta \text{-} Anyloxy propionic acid}, \\ C_5 H_{11} O \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H} \\ \textbf{Hamonet}, \text{ l'abbé} \text{ J.} & \text{Sur l'électrolyse} \end{array}$

Hamonet, l'abbé J. Sur l'électrolyse des oxyacides. Préparation de l'acide β.—amyloxypropionique et de la diamyline du butanediol 1, 4. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (259–261). [1210 7250].

Acids $({}^{4}H_{\epsilon}{}^{0})_{3}$ β -Oxybutyric Acid.

McKenzie, A. Optically active β-hydroxybutyric acids [and their quinine salts]. Preliminary note. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (213–214).

Di-chloro-α-oxy-butyric Acid. CH₂Cl. CHCl. CH(OH). CO₂H [and the corresponding dibromooxybutyric acid and diiodooxybutyric acid] A mide.

Prey, C. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 4, 1902, (77–78) [English]; Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 10, 1902, (21–22) [Dutch].

Acids C₅H₁₀O₃

Oxy-methylethylacetic Acid CHMe(OH). CHMe. CO,H and its

ester-anhydride.

Kromer, N[ikolaj]. Ueber die Bildung von α-Methyl-β-Oxybuttersäure CH³CH (OH)CH(CH³)COOH bei der Einwirkung von Barythydrat auf Jalapin. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (373–384). [0170—1850—M 3120].

[Purgic acid: a mixture of oxyvaleric acid and its ester-anhydride].

Kromer, N[ikolaj]. Notiz zur Kenntnis der Purginsäure. Arch. Pharm,, Berlin, **239**, 1901, (389–392). [1850 M 3120].

Acids $C_7H_{14}O_0$

δ-Oxyheptoic Acid.

CHMe(OH). CH₂. CH₂. CHMe. CO₂H and its lactone.

Mohr, Otto. Eine Synthese der αα′-Dimethyladipinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (807–813).

Acids $C_nH_{2n-2}O_3$

Acids C2H2O3

Glyoxylic Acid CHO.CO2H

Hopkins, F. Gowland, and Cole, Sidney . . . Contributions to the Chemistry of Glyoxylic Acid. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (21–33).

Salts.

Doebner, O[skar], und Glass, G. Zur Kenntniss der Glyoxylsäure. (2. Mittheilung). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (147–156). [1930].

Interactions.

Doebner, O[skar]. Synthese der Fumarsäure aus Glyoxylsäure und Malonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (53-55). [1320]. Doebner, O[skar], und Gärtner, S. Nachtrag zu der Abhaudlung "Ueber Verbindungen der Glyoxylsäure mit Guanidin und Amidoguanidin." Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (157). [1610].

i.e. NH₂, C(NH), NH, CH(OH), CO₂H

Doebner, Ö[skar], und Gärtner, S. Ueber Verbindungen der Glyoxylsäure mit Guanidin und Amidoguanidin, Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (1–8). [1660—1930].

Guanidine-amino-glyoxylic acid $C_3H_8O_3N_4$ i.e. $XH_2 \cdot C(XH) \cdot XH \cdot XH \cdot CH(OH) \cdot CO_2H$

Doebner, O[skar], and Gärtner, S., loc. cit. [1660 1930].

Acids C₂H₄O₃ Formyl-acetic Acid CHO, CH₂, CO H

Wislicenus, Wilhelm, und Bindemann, Willi. Ueber den Formylessigester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (18-42). [1930 1320 1330].

Pyruvic Acid CH3. CO. CO.H

Cohen, J. B., and Whiteley, C. E. [Menthyl pyruvate and its reduction]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1309). [1240 1320 1330].

Wolff, Ludwig. Ueber ein neues Condensationsproduct der Brenztraubensäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (1-22). [1910 1930 1940].

— Ueber die Bildung der Brenzweinsäure aus Brenztraubensäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (22–26). [1910].

Ethyl ester. Phenyl- (and p-tolyl-) hydrazones.

Favrel, G. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1336-1338). [1740].

Pyruvic Acid nitrile.
Phenyl-hydrazone C₉H₉N₃ i.e.
CH₃.C(N₂HPh).CN

[Also the o- and p-tolyl-hydrazones]. **Favrel**, G. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (983-985). [1740].

Acids C4H6O3

α-Formyl-propionic Acid CHO: CMe. CO₂H (See also p. 250).

Wislicenus, Wilhelm, und Wolff, Charles L. Ueber geometrisch isomere Abkömmlinge des Formylpropionsäureesters. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (333–336). [1330]. p-Nitrobenzoyl derivatives of the ethyl ester C₁₃H₁₃O₈N i.e. NO), C₁H₂, CO, O, CH; CMe, CO Et **Wislicenus**, Wilhelm, und Wolff, Charles L., loc. cit. [1330].

Aceto-acetic Acid

(H₂, CO, CH₂, CO₂H or CH₃, C(OH) : CH, CO₂H

Bongert. Action de la phenylhydrazine et de l'hydrazine sur les deux butyrylacétylacétates de méthyle isomères. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (973-975). [1630 1930].

Bouveault, L. et, Bongert, A. Action du chlorure de butyryle sur le sodacétylacétate de méthyle. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (701–704).

éthers acétylacétiques et de leurs dérivés acidylés. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1569–1572).

Pechmann, H[ans] v., und Hanke, Erwin. Ueber Cumarine aus Phenolen und negativ substituirten Acetessigestern. (Studien über Cumarine. V. Mittheilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (354–362). [1330]

Methyl ester.

[Ester C₆H₆O₆N₂ and Amide C₄H₄O₄N₄ from nitration of methyl acetoacetate], **Bouveault**, L., et Bongert, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1569–1573).

Acctyl derivative of the Ethyl ester.

Wislicenus, Wilhelm, und Körber, Heinrich. Ueber intramolekulare Verschiebung von Acylgruppen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (218).

Ethyl-glyoxylic Acid. EtCO.CO2H

Sleen, G[osen] van der. [On α-keto-butonoic (Propionylformic) acid, produced by decomposition of α-hydroxy-butenoic acid]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 4, 1902, (79–83) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 10, 1902, (15–20) (Dutch). [1320 1340].

Ethyl ester Phenyl- (and o-tolyl-) hydrazones.

Favrel, G. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1336–1338). [1740].

Nitrile Phenyl hydrazone $C_{16}H_{11}N_3$ i.e. Et. $C(N_2HPh)$. CN [also the o- and p- tolyl-hydrazones]. Favrel, G. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (983-985). [1740].

Acids ('5Hs()3

Oxy-valeric Acid CHMe(OH). CHMe. CO₂H

(\$\textit{\beta}\)-oxy-methyl-ethyl-acetic acid). **Kromer,** N[ikolaj]. Ueber die Bildung von a-Methyl-\$\textit{\beta}\-Oxybutters\textit{\textit{a}}\)-cH(OH)CH(CH\sigma)COOH bei der Einwirkung von Barythydrat auf Jalapin.

Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (373–384). [1850] M 3120].

α-Acetyl-propionic Acid CH₃. CO. CHMe. CO₂H

Reymenant, L[éon] van. [Les acides propioniques α-acétylé, α-chloro-acétylé et α-bromo-acétylé]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (39–40). [1510].

Nitrile (H₃, CO), CHMe, CN Reymenant, L. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (27-41).

Chloro-acetyl-propionie acid CH₃.CO. CMeCl.CO₂H and its Nitrile CH₃.CO. CMeCl.CN **Reymenant**, L. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (27-41).

Bromoacetylpropionic acid CH₃.CBr.Ac.CO₂H and its Nitrile CH₃.CO.CMeBr.CN

Reymenant, L. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (27-41).

Propionyl-acetic Acid

Et.CO. CH₂. CO₂H Ethyl ester Et. CO. CH₂. CO₂Et Blaise, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (978-980). [2000 1930].

Nitrile CH₂, CH₂, CO, CH₂, CN Reymenant, L. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (27-41).

Isopropyl-glyoxylic Acid

(Dimethylpyruvic acid).

Bouveault, L., et Wahl, A. Transformation de l'acide diméthylacrylique en acide diméthylpyruvique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (416–418). [1320].

wahl, A. Sur l'acide diméthylpyruvique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1124–1126).

Acids C₆H₁₀O₃

Acetyl-isobutyric Acid ('H₂. ('O. ('Me₂. C'O₂H

Perkin, W. H. The action of nitric acid on methyl dimethylacetoacetate.
. . London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (204–205).

Nitrile CH. CO. CMer. CN

Reymenant, L. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (27-41).

Butyryl-acetic Acid.

Ethyl Ester C₃H₇, CO.CH₂, CO.Et Blaise, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (978-980). [2000 1930].

Acids C₃H₁₄O₃ Propionyl-valeric Acid.

(a-Isopropyl-propionyl-acetic acid) Ethyl ester

Et. CO. CH (CHMe₂). CO₂Et Blaise, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci.,

Blaise, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (478–480). [2000 1330]. 1510 1530].

Butyryl-butyric Acid.

(αα-Dimethyl-butyryl-acetic acid). Ethylester Pr. CO. CMe₂. CO₂Et Blaise, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (478-480). [2000 1330 1510 1530].

n-**Hexoyl-acetic Acid** C₅H₁₁. CO . CH₂ . CO₂H

Moureu, Ch., et Delange, R. Sur l'hydratation de l'acide amylpropiolique; acide caproylacétique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1121–1124). [1320].

Acids C₉H₁₆O₃

Acetyl-heptoic Acid C'H, Ac. C'H(C'HMe,) . CH, . C'O, H

Crossley, A. W. [β -iso-Propyl- ψ -acetylbutyric acid]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 190I, (172). [1520 1540].

$\textbf{Acids} \quad \mathrm{C}_{10}\mathrm{H}_{18}\mathrm{O}_3$

Isohexoyl-isobutyric Acid.

Ethylester

CHMe₂ · CH₂ · CH₂ · CO · CMe₂ · CO₂Et **Blaise**, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (478–480). [2000 1330 1510 1530].

 $\psi ext{-}\mathbf{Keto} ext{-}\mathbf{decoic}$ acid CH_3 . CO . CHMe . CH_2 . CH_2 . CH_2 . CH_2 . $\mathrm{CO}_2\mathrm{H}$

Leser, Georges. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (196-199). [1540].

Acids C₁₈H₃₄O₃

Le Sueur, Henry Rondel. [Acid, \mathbb{C}_{18} $\mathbb{H}_{34}\mathbb{O}_3$, from] . . . the action of

fused potassium hydroxide on dihydroxystearic acid; [also its sodium salt]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1323-1324).

PARAFFIN ACIDS WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

ACIDS CaHenO4

$egin{aligned} \mathbf{A} \, \mathbf{c} \, \mathbf{i} \, \mathbf{d} \, \mathbf{s} & \mathrm{C}_3 \mathrm{H}_0 \mathrm{O}_4 \\ \mathbf{Glyceric} \, \, \mathbf{A} \, \mathbf{cid} \\ \mathrm{CH}_2(\mathrm{OH}) \, . \, \mathrm{CH}(\mathrm{OH}) \, . \, \mathrm{CO}_2 \mathrm{H} \end{aligned}$

Frankland, Percy Faraday, Wharton, Frederick Malcolm, and Aston, Henry. The Amide, Anilide, and o- and p- Toluidides of Glyceric Acid [and their rotatory power]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (266–274) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901. (6) [Abstract].

Acids $C_{18}H_{36}O_4$ Dioxystearic Acid.

Le Sueur, Henry Rondel. The Products of the Action of Fused Potassium Hydroxide on Dihydroxystearic Acid. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1313-1334).

ACIDS C_nH_{2n-2}O₄

Favrel, G. Action des éthers alcoylcyanacétiques sur les chlorures diazoïques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (983–985). [1740].

——— Action des éthers alcoylmaloniques sur les chlorures diazoïques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1336– 1338). [1740].

Action des éthers alcoylmaloniques sur les chlorures diazoïques. Nancy, Bul. soc. sci., (sér. 3), **2**, 1901, (95-96). [1740].

Mellor, J. W. [α-Methyl-, α-ethyland α-n- and -iso-propyl-glutaric acids]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (128–129).

— [a-Methyl-, a-ethyl- and α-propyl- adipic acids]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (130–131).

— [α-Methyl- and α-ethyl-pimelic acids]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (131–132).

Acids CoHoO4

Oxalic Acid CO2H.CO2H

Lander, G. Druce. [Action of ethyl iodide and dry silver oxide on ethyl

oxamate]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (701–702) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (61) [Abstract].

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. [Hydroxyoxamide and its derivatives]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (841–846) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (123) [Abstract]. [1330 1630].

Tingle and O'Byrne . . . Ethylic Oxalate, Action on Phenols. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (496–501). [1230].

Amide hydroxylamide NH₂.CO.CO.NH.OH [and derivatives].

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (841–846). [1330—1630].

p-Tolylamide hydroxylamide. ('9H10O3N2 i.e. C7H2NH.CO.CO.NH.OH

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (841–846). [1330—1630].

 α - and β- Naphthylamide hydroxylamide $C_{12}H_{10}O_3N_2$

i.e. C₁₀H₇NH.CO.CO.NH.OH

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (841–846). [1330—1630].

Oxynitriloformic acid. Ethylester. $C_4H_5O_3N$ i.e. ONC. CO_2Et . [Oxide of the ethyl ester of the mononitrile of oxalic acid. Ethyl Oxycyanoformate.]

Scholl, Roland, und Schöfer, Alwin. Ueber die Einwirkung von Bromessigester auf Silbernitrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (870–881). [1930].

Phenyl-oxalimide v. 1660. A c i d s $C_3H_4O_4$

Malonic Acid CH₂(CO₂H)₂

Seminitrile CO2H.CH2.CN

Cyanoacetic Acid.

Grégoire de Bollemont, E. Action du formiate d'amyle sur l'éther cyanacétique sodé. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (15–18).

Lax, W. Ueber Abkömmlinge des Phenylhydrazoncyanessigsäureäthylesters. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (1–29). [1630 0210 5020 1330]. (p–1881)

o- and p-Methoxyphenylhydrazone-cyanoacetic acid. Ethylester.

 $C_6H_4(OMe)$. $N_2H:CCy$. CO_2Et

Lax, W. Ueber Abkömmlinge des Phenylhydrazoncyanessigsäureäthylesters. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (1–29). [1630 1310 0210 5020].

p-Ethoxyphenylhydrazonc-eyanoacetic acid. Ethylester.

C₆H₄(OMe). N₂H: CCy. CO₂Et **Lax,** W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (1-29).

p-Nitrophenylhydrazone-cyanoacetic acid. Ethyl ester.

 $C_0H_4(NO_2)$. N_2H : CCy. CO_2Et

Lax, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (1-29).

Diphenylene-dihydrazone-dicyanodiacetic acid. Ethyl ester.

> C₆H₄ · N₂H : CCy · CO₂Et C₆H₄ · N₂H : CCy · CO₂Et

Lax, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **63**, 1901, (1-29).

Di-methoxy-diphenylene-dihydrazonedi-cyano-diacetic acid. Ethylester.

> $C_6H_3(OMe) \cdot N_2H : CCy \cdot CO_2Et$ $\dot{C}_6H_3(OMe) \cdot N_2H : CCy \cdot CO_2Et$

Lax, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (1-29).

Di-o-tolylene-dihydrazone-dicyanodiacetic acid. Ethylester. C₇H₇. N₂H: CCy. CO₂Et Ċ₇H₇. N₂H: CCy. CO₂Et

Lax, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (1-29).

Methyl-p-aminophenyl-imino-cyanoacetic acid. Ethylester.

NHMe. C₆H₄. N: CCy. CO₂Et (p-Methylamino phenyl-cyano-azomethine carboxylic acid ethyl ether).

Sachs, Franz, und Bry, Eduard. Ueber Condensation von aromatischen Nitrosoverbindungen mit Methylenderivaten. [3. Mittheilung.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (118–123). [1630 1120].

 $\begin{array}{l} \beta \cdot Naphthol \cdot azo \cdot phenylphenylhydrazone-\\ \quad cyanoacetic \ acid. \ Ethylester. \\ C_{10}H_6\left(OH\right). \ N_2. \ C_6H_4. \ C_6H_4. \ N_2H: CCy. \\ \quad CO_2Et \end{array}$

Lax, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (1 29).

N

o-Carboxyphonyhord, asome-extraction acid. Methyl ethyl ester. C.H. (CO Me), N.H.; CCy, CO, Et

[and the free acid].

Lax, W. J. prakt. Chem., Leipzig.
(N. F.), 63, 1901, (1-29).

Nitro-malonic acid. Ethylester. C₂H₁₁O₃N i.c. NO₂ . CH(CO₂ Et) **wahl**, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**,

1901, (1050-1053).

"Liveyanomalomic acid NCS, CH(CO, H) Ethylester, CH1104XS.

Wheeler, Henry L. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (345-360).

Acids C.H.O. Succinic Acid CO2H.CH2.CH2.CO2H

Neuberg, Carl. Ueber den Nachweis der Bernsteinsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 31, 1901, (574–578). [6150 Q 1010].

Stobbe, Hans. Ueber die Anlagerung des Bernsteinsäureesters an aβ-ungesättigte Ketone und Säureester. [Zweite Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (219-246). [1540].

> Amino-succinic Acid CO2H . CH(NH2) . CH2 . CO2H Aspartic Acid.

Jolles, Adolf. Zur Kenntniss des Asparagins und der Asparaginsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (386-390). [M 3120].

- Beiträge zur Kenntniss der Asparaginsäure und des Asparagins. Arch. ges. Physiol., Bonn, **84**, 1901, (446–450). [Q 1640 M 3120].

Henze, M. Ueber ein Vorkommen freier Asparaginsäure im thierischen Organismus. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (348-354). [Q 1610].

Diethyl ester of Aspartic Acid (active).

Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433–454). [1320 1930].

Isosuccinic Acid CH3. CH(CO3H), Seminitrile CH3. CHCy. CO.H.

a- Cyano-propionic Acid.

Anilide.

CH3. CHCy. CO. NHPh Haller, A., et Blanc, G. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (381-384).

Acid ('H_OH), COH); CH, COH Anhydride OCH.C(OH)

Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure. [Erste Abhand-lung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (145–173).

und Schimpff, W. Condensationsproducte der Tetronsäure. [In: Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (151-165). [1910].

Verhalten der Propylidenbistetronsäure gegen Aceton. [In: Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (165-173). [1510 1910].

> Acids CaHaO4 Pyrotartaric Acid

CH . CH(CO H) . CH2 . CO2H

Cohen, J. B., and Whiteley, C. E. [Menthyl pyrotartrate.] London, J Chem. Soc., 79, 1901, (1310). [1240] 1320 1330].

Wolff, Ludwig. Ueber die Bildung der Brenzweinsäure aus Brenztraubensäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (22-26). [1910].

Glutaric Acid

CO H. CH., CH., CH, CO H

Aminoglutarie Acid CO H. CH(NH). CH, CH, CO H (Glutamic Acid).

Diethyl ester (active) C₉H₁₇O₄N **Fischer**, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (433-454). [1320 1930].

Ethyl-malonic Acid CHEt(CO.H) Nitrile CHEtCv.CO,H

(a-Cyanobutyric acid). Anilide CHEt.Cy.CO.NHPh.

Haller, A., et Blanc, G. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (381–384).

Acids C. H10()

Adipic Acid [CO.H.CH.CH].

Hamonet, l'abbé J. Sur le butane dibromé et le butane diiodé (14): nouvelles synthèses de l'acide adipique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (345-347). [1110].

Dianilide Castio N.

Bouveault, L., et Tetry, L. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (441–444). [1540].

a- Methyl-glutaric Acid

 CO_2H . CHMe . CH_2 . CH_2 . CO_2H

Mellor, J. W. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (128–129).

Pechmann, H[ans] v., und Röhm, Otto. Ueber α-Methylenglutarsäure, ein Polymerisationsproduct der Aerylsäure. III. Mittheilung über Polymerisationsproducte ungesättigter Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (427–429). [1320].

Propyl-malonic Acid $CHPr(CO_2H)_2$

Seminitrile CHPrCy.CO2H

(α-Cyanovalerie acid). Anilide CHPrCy.CO.NHPh

Haller, A., et Blanc, G. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (381–384).

Acids C7H12O4

n-Pimelic Acid CH2(CH2.CH2.CO2H)2

Walker, James, and Lumsden, John S. [Preparation and electrolysis of ethyl potassium pimelate.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1197–1204) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (188) [Abstract].

α-Methyl-adipic Acid.

Mellor, J. W. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (130-131).

a- and β-Methyl-adipic acids [and their anilides].

Bouveault, L., et Tetry, L. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (441–444). [1540].

α-Ethyl-glutaric acid.

Mellor, J. W. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (128-129).

Di-methyl-glutaric Acid.

Perkin, W. H., jun., and Thorpe, J. F. [Preparation and bromination of ββ-dimethylglutaric anhydride.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (753–755) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (112–113) [Abstract].

 $\begin{array}{ccc} Dibromodimethylglutaric & acid \\ & C_7H_{10}O_4Br_2 \end{array}$

ββ-dimethylglutaric acid and its ethyl (p-1881)

ester; also action of alcoholic potash on the latter and its condensation with ethyl sodiomalonate.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (755-764) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (113) [Abstract].

Trimethylsuccinic Acid.

Bromotrimethylsuccinic acid C7H12O4Br

Bone, W. A., and Sprankling, C. H. G. [Bromotrimethylsuccinic anhydride and the action of diethylaniline on it]. . . . The interaction of ethyl bromotrimethylsuccinate and ethyl sodiocyanacetate. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (243–244). [1320].

Acids $(H_{14})_4$ α -Methyl-pimelic Acid.

Mellor, J. W. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (131–132).

α-Ethyl-adipic Acid.

Mellor, J. W. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (130-131).

αα'-**Di-methyl-adipic acids** CO₂H. CHMe. CH₂. CH₂. CHMe. CO₂H

Mohr, Otto. Eine Synthese der αα-Dimethyladipinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (807–813). [1110].

ββ-Dimethyladipic acid

CO₂H. CH₂. CH₂. CMe₂. CH₂. CO₂H (Hexane dicarboxylic acid).

[ββ-Dimethyladipic Acid, synthesis of derivatives.]

Noyes, W. A. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (392–402). [1340 1540].

Trimethylglutaric Acid.

Blanc, G. Expériences sur la synthèse de l'acide αββ-triméthylglutarique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (68-73).

a-n- and iso-Propyl-glutaric acids.

Mellor, J. W. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (128–129).

Acids C9H15O4

α-Ethyl-pimelic Acid

Mellor, J. W. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (131–132).

a-Propyl-adipic Acid.

Mellor, J. W. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (130–131).

Trimethyladipic Acid.

('O.H. C'HMe. ('Me. C'H. C'H. C'H. C'O.H [aßB-Trimethyladipic Acid, synthesis of derivatives.]

Noyes, W. A. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (392–402). [1340]

Acids $C_{11}H_{20}O_4$

n-Ennane dicarboxylic Acid

Walker, James, and Lumsden, John S. [n-Nonanedicarboxylic acid, from the oxidation of ω-hydroxyundecylic acid.] London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1194–1195) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (188) [Abstract]. [1320].

 $egin{array}{ll} {f A} \, {f cids} & {
m C}_{12} {
m H}_{22} {
m O}_4 \ n-{f Decane} \, \, {f dicarboxylic} \, \, {f Acid} \ {
m CO}_2 {
m H} \, . \, {
m CO}_2 {
m H} \, . \, {
m CO}_2 {
m H} \end{array}$

Walker, James, and Lumsden, John, S. n-Decanedicarboxylic Acid [its solubility and its salts]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1197–1204) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (188) [Abstract].

Acids. C₁₀H₂₄O₄ Hendecane dicarboxylic Acid.

C₁₁H₂₂(CO₂H)₂ **Komppa**, Gust. Ueber die Undekamethylendicarbonsäure und die Elektrosynthese der Dekamethylendicarbonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (805–902). [7250].

Walker, James, and Lumsden, John S. [Synthesis of n-brassylic (undecanedicarboxylic) acid.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1196–1197) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (188) [Abstract]. [1320].

Diethyl hendecylidene disulphone. $C_{11}H_{32}O_4S_2$ *i.e.* C_9H_{19} . $C(SO_2Et)_2$. CH_3

Thoms, H[ermann]. Die Zusammensetzung des ätherischen Rautenöles. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (1–19). [1510 1530 1610 6500 M 3120 Q 9190].

Acids $C_nH_{2n-4}O_4$

 $f A \ c \ i \ d \ s \ C_7 H_{10} O_4 \ eta B$ -Diacetylpropionic Acid

('HAc2. CH2. CO2H (Dimethyl ethylidene diketone carboxylic acid.)

Ethylester CHAc₂. CH₂. CO₂Et March, F. Sur le ββ-diacétylpropionate d'éthyle. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (697-699). [1340]. Disemicarbazone CH(CMe: N₂H.CO.NH₂)₂.CH₂.CO₂Et **March**, F. Paris, C.R. Acad. sci, **132**, 1901, (697-699). [1340].

Acids $C_8H_{12}O_4$.

Butyryl-acetoacetic Acid

Methyl ester
CH₃. CO. CH(CO. Pr). CO₂Me
and its isomeride
CH₃. C(O. CO. Pr): CH. CO₂Me
(Methyl butyryl-β-oxy-crotonate).

Bouveault, L., et Bongert, A. Paris,
C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (701-704).

Dibutyryl-acetoacetic acid.

Methylester CH₃.C(O.CO.Pr):C(CO.Pr).CO₂Me Bouveault, L., et Bongert, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (701-704).

PARAFFIN ACIDS WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

ACIDS C_nH₂nO₅

Acids C4H8O5

Trioxybutyric Acid CH₂(OH).CH(OH).CH(OH).CO₂H

Prey, C[arel]. Synthese der Trioxybuttersäure [(Erythritsäure) und der α-oxy-β-γ-dichlor (brom-, jod-) buttersäureamiden. Umlagerungen des oxydibrombuttersäureamids]. Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (85). 23 cm.

Prey, Jz., C[arel] Synthesis of trioxybutyric acid (crythric acid) [by treating α-hydroxybutenoic acid-amide with alkaline potassium permanganate. Preparation of α-hydroxy-β-γ-dichloro-(dibromo-, diiodo-) butyric acid-amide.] Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 4, 1902, (77–78) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 10, 1902, (21–22) (Dutch).

ACIDS CnH2n-2O5

Acids C7H12O5

Oxypentane dicarboxylic Acid.

EtCH(CO₂H). CH(CO₂H). CH₂OH Lactone C₇H₁₀O₄

Jowett, Hooper Albert Dickinson. [Pilopic acid (lactone of hydroxypentane-dicarboxylic acid) from the oxidation of isopilocarpine; its methyl ester, barium

and strychnine salts, anilide, and the action of fused potassium hydroxide on it; also the diamide, and barium and silver salts of the hydroxy-acid.] London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1331–1346) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (198–199) [Abstract]. [3010].

Oxydimethylglutaric Acid.

Bromo-oxydimethylglutaric acid $C_7H_{11}O_5Br$ Lactone.

Perkin, W. H., jun., and Thorpe, J. F. [Lactone of α-bromo-α₁-hydroxy-ββ-dimethylglutaric acid and its ethyl ester]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (755–756) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (112–113) [Abstract].

Acids CoH14()5

Oxydimethylbutane dicarboxylic Acid.

Perkin, W. H., jun., and Thorpe, J. F. [Lactones of A- and B-Hydroxydimethylbutanedicarboxylic acids and their calcium salts]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (765–768) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (111) [Abstract].

Oxyhexane dicarboxylic Acid.

CO₂H · CH₂ · CMe₂ · CMe(OH) · CO₂H · (Oxytrimethylpyrotartaric acid.)

Lactonic acid C₂H₁,O₄

Blanc, G. Paris, Bul. soc. chim., (Sér. 3), 25, 1901, (68-73).

Oxymethylethyl pyrotartaric Acid.

CO₂H. CHEt. CH(CH₂OH). CH₂. CO₂H Lactonic acid C₈H₁₂O₄

Jowett, Hooper Albert Dickinson. [Homopilopic acid (lactone of hydroxyhexanedicarboxylic acid) from oxidation of isopilocarpine, and the action of the fused potassium hydroxide on it; also its barium salt, and the barium salt and diamide of the hydroxy-acid]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1331–1346) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (198–199) [Abstract]. [3010].

Acid C18H34O5

Le Sueur, Henry Rondel. [Acid, $C_{18}H_{34}O_5$, from] . . . the action of fused potassium hydroxide on dihydroxystearic acid; [also its salts, methyl and ethyl esters, diamide, amic acid and acetylated anhydride]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1315–1323).

ACIDS CoH ...405

Acids C4H4O5

Oxalacetic Acid

Fenton, Henry J. Horstman, and Jones, Humphrey Owen. . . . [Reactions and Oxidation] of Oxalacetic Acid. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (91– 101)

_____ [Decompositions of the hydrazone of oxalacetic acid.] London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (24–25). [7050].

Acids C₅H₆O₅

Acetone dicarboxylic Acid

Derôme, J. Propriétés des produits de substitution alcoylés de l'acétone dicarbonate d'éthyle monocyané. Action du chlorure de cyanogène sur l'acétone dicarbonate de méthyle. Paris, C. R. Acad. sci., 132, 1901, (699–701).

Höpfner, Wilhelm. Beiträge zur Kenntnis der Combinationsprodukte des Acetondicarbonsäureesters mit Isodiazoverbindungen. [Azoverbindungen.] Diss. Tübingen (Fr. Pietzcker), 1901, (44). 23 cm. 1 M. [1740 1720].

Bülow, Carl, und Höpfner, Wilhelm. Beiträge zur Kenntniss der Combinationen des Acetondicarbonsäureäthylesters mit Diazoverbindungen und Beobachtungen über die Spaltungsproducte jener Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (71–90). [1740 7050 1720 1930 1940].

Acids $C_{\nu}H_{8}O_{5}$

Acetyl-methyl-malonic Acid ('H₃, CO, CMe(CO₂H)₂

Nitrile CH3.CO.CMe(CN)2

Reymenant, L. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (27-41).

PARAFFIX ACIDS WITH SIX OXYGEN ATOMS.

Mononitriles of the Acids RC(CO₂H)₅. Alkyleyanomalonic esters.

Haller, A., et Blanc, G. Sur les éthers alcoylcyanomaloniques et les acides alcoylcyanacétiques qui en dérivent. Paris, C. R. Acad. sci., 132, 1901, (381– 384). Acids Callen O.

Acids C.H.O.

Tartaric Acid

CO_H.CH(OH).CH(OH).CO H

McCrae, John. Ethyl sec. Octyl Tartrate and its Dibenzoyl and Diacetyl Derivatives [and their optical rotation.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1103–1110) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (186) [Abstract]. [7300].

Purdie, Thomas, and Irvine, James C. [d-Dimethoxysuccinic acid, its methyl, ethyl and propyl esters, amide, metallic salts, and the rotatory power of each]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (957–971) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (157–158) [Abstract]. [7300].

[Conversion of d-dimethoxysuccinic acid into d-tartaric acid]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (972–973) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (158) [Abstract]. [7300].

Patterson, T. S., and Dickinson, Cyril. [Preparation of Ethyl Tartrate from Methyl Tartrate and vice versá.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (280–283) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (4) [Abstract].

Wohl, A[lfred], und Oesterlin, C. Ueberführung der Weinsäure in Oxalessigsäure durch Wasserabspaltung bei mederer Temperatur. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1139–1148). [1320–1930].

Pyridine salt of the diacetyl derivative

C₁₃H₁₅O_cN i.e. C₅H₅NC₈H₁₀O₈

Wohl, A[lfred], und Oesterlin, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1139–1148). [1320–1930].

Acids C7H12O6

Dioxydimethylglutaric Acid.

Perkin, W. H., jun., and Thorpe, J. F. [αα₁-Dihydroxy-ββ-dimethylglutaric acid and its silver and calcium salts, lactone, and condensation product with o-tolylenediamine]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (756–758) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (113) [Abstract].

ACIDS CaH notOs

Acids C.H.O.

Tricarballylic Acid

(CO-H. CH.).. CH. CO,H

Bone, W. A., and Sprankling, C. H. G. The synthesis of . . . [a-methyl-, aa_1-dimethyl-, aa-dimethyl-, and aa_1-disopropyl-] tricarballylic acids; [also their anhydro-acids, monomethyl esters and dissociation constants]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (215).

 γ -0xy- γ -carboxy-n-propyl-glyoxylic Acid CO[H.CMe(OH).CH₂.CO.CO₂H

Lactonic Acid

 $\frac{\text{CO}_2\text{H},\text{CMe}_2\text{O}}{\text{CH}_2,\text{CO}}$ CO

Jong, A[nne] W[illem] K[arel] de. [Sur l'isolation d'un produit intermédiaire, l'acide α-céto-γ-oxybutane-α.γ. dicarbonique, dans la synthèse de l'acide pyrotartrique par] l'action de l'acide chlorhydrique sur l'acide pyruvique. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (81–101).

Acids (Hint)

Butane tricarboxylic Acid.

Monoanilide $C_{13}H_5O_5N$ i.e. CO_5H , C_5H_6 , $CH(CO_5H)$, CONHPh

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1340 1540 1910 1930 1940].

Butane tricarboxylic Acid

Ethyl ester of the Mononitrile.

i.e. CO₂Et .CHCy .CHEt .CO₂Et

Jowett, Hooper Albert Dickinson. [Ethyl β-ethyl-cyanosuccinate]. London. J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1348) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (199) [Abstract].

Acids Callido

Pentane tricarboxylic Acid.

Mono-anilide $C_{14}H_{17}O_5N$ *i.e.* CO_2H . $[CH_2]_4$. $CH(CO_2H)$. CONHPh

Dieckmann, W. Ueber cyklische β-Ketoncarbonsäureester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1340 1540 1910 1930 1940].

Ethyl-tricarballylic Acid.

Jowett, Hooper Albert Dickinson. [Ethyltricarballylic acid, from the action of fused potassium hydroxide on homopilopic acid, and its silver, calcium and copper salts]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1343–1344) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (198–199) [Abstract]. [3010].

A New Synthesis of α-Ethyltricarballylic Acid. [Its β-cyanoderivative, anhydroacid, triethyl ester, and barium, calcium and copper salts]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1346–1351) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (199–200) [Abstract].

Acids C.H.O.

Hexane tricarboxylic Acid

CO.H. CH₂, CH₃, CMe₂, CH(CO₂H)₂ and its tricthyl ester C₁₅H₂₉O₄, Noyes, W. A. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (392–402). [1340–1540].

Dimethylbutane tricarboxylic Acid.

Bone, W. A., and Sprankling, C.H. G. [$\alpha\alpha$ - Dimethylbutane - $\alpha\alpha'\beta$ - tricarboxylic acid]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (243–244). [1320].

Acids CaHrO

Heptane tricarboxylic Acid (CO_H)_CMe_CMe_CH__CH__CH__CO_H Noyes, W. A. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa, 23, 1901, (392-402). [1340]

 $A\,c\,{\rm i}\,{\rm ps}\, = C_n H_{1^{n+1}}\, O_6$

Acids C6H6O6

Cetipic Acid

CO₂H · CH₂ · CO · CO · CH₂ · CO₂H **Thomas-Mamert**, R., et Striebel, A. Condensation de l'éther cétipique avec les orthodiamines (suite). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (712–725). [1630 1930].

Paraffin Acids with Seven Oxygen Atoms.

ACIDS ("Hat)

Acids $C_6H_{12}O_7$ d-Gluconic Acid.

Mayer, Paul. Ueber das Verhalten der d-Gluconsäure im Organismus. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (492-494). [8040 Q 1440].

ACIDS ("Hzn-407

Acids CHSO2

Citric Acid (CO₂H. CH₂)₂. C(OH). CO₂H Power, Frederick B. A Soluble Manganese Citrate and some Compounds of Manganese with Iron. Pharm J., London, (Ser. iv), 13, 1901, (135–137).

Acid CaH14O7

Oxyhexane tricarboxylic Acid. Perkin, W. H., jun., and Thorpe, J. F. [Lactones of A-and B-Hydroxydimethylbutanetricarboxylic acids]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (764–765) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (111) [Abstract].

Acid C10H16O7

Oxyheptane tricarboxylic Acid.

Perkin, W. H., jun., Thorpe, J. F., and Walker, C. [Lactones of cis- and trans-Trimethylhydroxybutanetricarboxylic acid, and their anhydrides; also the action of phosphorus pentachloride on them]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (788-791) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (110-111) [Abstract].

Acid $C_{11}H_{18}O_7$

Oxyoctane tricarboxylic Acid.

Perkin, W. H., jun., and Thorpe, J. F. [cis- and trans-Dimethylethylhydroxybutanetricarboxylic acids, their silver and barium salts and lactones, and the anhydride of the lactone of the former]. London. J. Chem. Soc., 7 1901, (773-775) [Full paper]; Pro Chem. Soc., 17, 1901, (112) [Abstract].

 $A CIDS = C_n H_{2n-6}()_7$

Acids C.H.O.

Acetone tricarboxylic Acid. CO_2H , CH_2 , CO, $CH(CO_2H)_2$ Mono-nitrile.

Cyanoacetone dicarboxylic acid.
Dimethylester.
CO₂Me.CHCy.CO.CH₂.CO₂Me
Derôme, J. Paris, C.-R. Acad. sci.,
132, 1901, (699-701).

Methyl derivative of the diethyl ester.

CO₂Et. CCy: C(OMe). CH₂. CO₂Et and Propyl derivative of the diethylester.

CO₂Et. CCy: C(OPr). CH₂. CO₂Et **Derôme**, J. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (699-701). OXYGEN ATOMS.

Actos CaH necos

Acid C. H.O.

Oxyoctane tetracarboxylic Acid.

Perkin, W. H., jun., and Thorpe, J. F. [Lactone of dimethylethylhydroxybutanetetracarboxylic acid]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (772–773) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (112) [Abstract].

PARAFFIX ACIDS WITH TEX OXYGEN ATOMS.

ACIDS CHELLON

Diacetyl tetracarboxylic Acid.

Thio-derivative: -

Disulphidolutane tetracarboxylic acid.

Ethvl ester.

 $C_{16}H_{22}O_8S_2$ *i.e.* (CO₂Et)₂ . CH . CS . CS . CH(CO₂Et)

Wenzel, G. Ueber die Einwirkung von Halogen und Schwefelkohlenstoff auf Natriummethylenverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1043–1050). [1920 1340 1540].

1320 UNSATURATED OPEN CHAIN ACIDS.

Bistrzycki, A[ugustin], und Herbst, ('. Ueber einige aliphatische γ - und aromatische o-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1010–1021). [1330–1630–1930–1910].

Moureu, Ch., et Delange, R. Sur deux nouveaux acides acétyléniques. Synthèse des acides caprylique et pélargonique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (988-990).

Sur tation de l'acide amylpropiolique; acide caproylacétique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1121-1124).

Wahl, A. Sur la nitration directe dans la série grasse. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (693-695). [5500].

 Action de l'acide nitrique fumant sur les acides acryliques substitués. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (804-808). [1340].

PARALEIX ACIDS WITH NINE ACIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS.

ACIDS CoHongo,

Acids CH40

Acrylic Acid CH2: CH. CO2H

Röhm, Otto. Ueber die Darstellung von Acrylsäuremethylester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (573-574).

Acids C4H,O0

Crotonic Acid CH2. CH2. CH. CO H Ethylester. [Action of nitric acid]. Wahl, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 132,

1901, (693–695). [5500].

Anilides of Crotonic and Isocrotonic Acids CHMe: CH. CONHPh

Autenrieth, W[ilhelm], und Spiess, P. Ueber Crotonsäure und Isocrotonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (189–197). [1310].

Chlorocrotonic acids C, H, Clo, Anilides and phenylhydrazides

of.

Autenrieth, W[ilhelm], und Spiess, P. Ueber Crotonsäure und Isocrotonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901,

Nitro-crotonic acid. Ethyl ester C.H.O.X

Wahl, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (804-808), [1340].

Chlorophenylaminophenyliminocrotonic acid

NPh: CH. CCI: C(NHPh). CO2H (Anilmucoanilidochloric acid).

Simonis, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (509–519). [1630]

Dichloro - phenylimino - crotonic acid NPh: CH. CCl: CCl. CO2H (Anilmucochloric acid).

Simonis, H. Ueber die Einwirkung von primären Aminen auf Mucobromund Mucochlorsäure und deren Ester. [I. Mittheilung.] Berlin, Ber. D. chem. 34, 1901, (509-519). ties., 1620].

Bromophenylaminophenyliminocrotonic acid

NPh: CH. CBr: C(NHPh). CO₂H (Anilmucoanilidobromic acid).

Simonis, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (509-519). [1630 1620].

Dibromo - phenylimino - erotonie acid NPh: CH. CBr: CBr. CO₂H (Anilmueobromic acid).

Simonis, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (509–519). [1630–1620].

Bromo-p-tolylamino-p-tolylimido-crotonic acid

('7H₇N: C'H. C'Br: C'(NHC'₇H₇), C'O₂H {p - Tolilmuco - p - toluidobromic acid.} **simonis**, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (509-519). [1630 1620].

Acids CsHaO,

Pentenoic Acid (Meg: CH. CO.H.)

Bouveault, L., et Wahl, A. Transformation de l'acide diméthylacrylique en acide diméthylpyruvique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (416–418). [1310].

l'acide azotique fumant sur le diméthyl acrylate d'éthyle. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (800-804).

des éthers α et β nitrodiméthylacryliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (808–817). [7000].

réactifs réducteurs sur les deux nitrodiméthylacrylates d'éthyle isomères. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (910–918). [1930].

Nitropentenoic acid. Ethyl ester C'Me,: C'(NO). CO2Et

Bouveault, L., et Wahl, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (910–918). [1930].

a-Amino-pentenoic acid. Ethylester $C_1H_{13}O_2N$ i.e. $CMe_2:C(NH_2)\cdot CO_2Et$

Bouveault, L., et Wahl, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (910–918). [1930].

α-Uramino-pentenoie acid C₃H₁₄O₃N₃i.e. CMe₂: C(CO₂Et). NH. CO. NH.

Bouveault, I., et Wahl, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (910–918). [1930].

Phenyl-a-uramino-pentenoic acid $C_{14}H_{18}O_3N_2$ i.e.

CMe: C(CO₂Et). NH. CO. NHPh **Bouveault**, L., et Wahl, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (910– 918). [1930].

Acids C6H10O2

Hexenoic Acid CHMe, CH: CH. CO2H

a-Amino-hexenoic acid.

Benzoyl derivative CHMe₂.CH:C(NHBz).CO₂H

Erlenmeyer, jun., Emil, und Kunlin, Jul. Ueber eine neue Synthese des r-Leucins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (145–156). [1310 Q1610].

Acids C₃H₁₄O₂

Octenoic Acid.

β-Chloro-octenoic acid
C_oH₁₂O₂Cl i.e. C_oH₁₁. CCl:CH. CO₂H
(β-Chloro-amyl-acrylic acid).

Moureu, Ch., et Delange, R. Paris C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (988–990).

Acids C₁₁H₂₀O₂ Hendecenoic Acid

CH₂: CH[CH₂]₃. CO₂H (Undecylenic Acid).

Thoms, H[ermann], und Fendler, G. Einige Beobachtungen bei der Destillation des Rizinusöles zwecks Darstellung der Undeeylensaure. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (1-6). [5500 M 3120].

Walker, James, and Lumsden, John S. [The action of hydrogen bromide on] . . . Undecylenic Acid. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1191–1197) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (188) [Abstract]. [1310].

Acids CanHanO2

Hexadecenoic Acid C₁₆H₃₀O₂

Thoms, H[ermann], und Fendler, G. Einige Beobachtungen bei der Destillation des Rizinusöles zwecks Darstellung der Undecylensäure. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (1-6). [5500 M 3120].

ACIDS CaHan-4O2

Acids C3H12O2

"Octinoic Acid C₅H₁₁, C ; C, CO₂H (Amyl-propiolic acid). [Salts and esters].

Moureu, Ch., et Delange, R. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (988-990; 1121-1124).

Acids CoH14O2

Enninoic Acid C.H₁₃, C. ; C. CO₂H (Hexyl-propiolic acid) [and its esters].

Moureu, Ch., et Delange, R. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (988–990).

Isolauronolic Acid Ethyl ester nitrate C₁₁H₁O HNO **wahl**, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (693–695). [5500].

ACIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS.

Acres C.H. O.

Acids ('H40).

Formyl-acetic Acid CHO.CH2.CO2H

Ethylester. (v. p. 238).

p-Nitrobenzoyl derivatives
NO.C.H..CO.O.CH:CH.CO.Et

Wislicenus, Wilhelm, und Bindemann, Willi. Ueber den Formylessigester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (18-42). [1310 1930 1330].

Phenyl-hydrazone C_HH_HO_N i.e. PhN_H: CH. CH. CO Et

Wislicenus, Wilhelm, und Bindemann, Willi, Liebigs Ann. Chem., Leipzig. **316**, 1901, (18–42). [1310 1930].

> Acids (LH. () Oxybutenoic Acid

CH: CH. CH(OH). COHSleen, G[osen] van der. On α-hydroxybutenoic acid (Vinylglycollic acid) [prepared from the amide, its properties] and its decompositions. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (79–83) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (15– 20) (Dutch). [1310 1340].

Oxy-crotonic Acid

CH₃ . C(OH) : CH . CO,H [See also Acetoacetic Acid]. Phenoxycrotonic Acid C₁₀H₁₀O₃ $CH_3 \cdot C(OPh) : CH \cdot CO_2H$

Ruhemann, Siegfried. [β-Phenoxy-crotonic acid, ethyl ester and silver salt; also the action of heat and of sulphuric acid on it]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1189-1191) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (188) [Abstract]. [1230 1910].

Acips ("H n-40;

Acids C4H4O3

Aldehydo-acrylic Acid

CHO.CH:CH.CO H Mucochloric Acid

CHO. CCl: CCl. CO.H

and its Methyl, ethyl, propyl, and allyl esters. Simonis, H. Ueber die Einwirkung von primären Aminen auf Mucobromund Mucochlorsäure und deren Ester. [I. Mittheilung.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (509–519). [1630–1620]. Mucobromie Acid.

CBr.CO H CBr.CO CBr.CH(OH)

CHO. CBr: CBr. CO2Me or rather

(Br - ('() -CBr. CH(OMe)

Also the propyl and allyl esters. Simonis, H. Ueber die Einwirkung von primären Aminen auf Mucobromund Mucochlorsäure und deren Ester. [I. Mittheilung.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901. (500 - 519). [1630 1620].

Phenylhydrazone CO H. CBr: CBr. CH: N. HPh and Semicarbazone

CO.H.CBr:CBr.CH:N.H.CO.NH. Bistrzycki, A[ugustin], und Herbst, C.

Ueber einige aliphatische γ - und aromatische o-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1010–1021). [1330 1630 1930 1910].

Anhydride of the Amide C₂HONBr₂ i.e. CBr₂CO X

Bistrzycki, A., und Herbst, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 1901, (1010-1021).

Bromo-phenylamino-aldehydoacrylic Acid.

Ethyl ester CHO. CBr: C(NHPh). CO₂Et or rather C(NHPh). CO >0

CBr. CH (OEt) / (Mucoanilidobromic ether). Also the Methylester.

Simonis, H. Ueber die Einwirkung von primären Aminen auf Mucobromund Mucochlorsäure und deren Ester. [I. Mittheilung.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (509–519).

ψ-Propyl ester C₁₃H₁₄O₃NBr i.e. ((NHPh). (()) CBr . CH(OPr)

(Propyl mucoanilidobromate). Simonis, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (509–519).

Chloro - p - tolylamino - aldehydoacrylic

acid. Methyl V-ester.
((NHC-H-).CO
(CT. CH(OMe)

(Methyl muco-p-toluidochlorate). Simonis, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (509–519).

Chloro - m - xylylamino - aldehydoaerylie acid. Ethylester. C(NHC₂H₂).CO C(1.CH(OEt)

(Ethyl Muco-m-xyfidozhlovate). Simonis, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (509-519).

Acids CH140

Pentenyl-acetoacetic Acid.

 $\begin{array}{c} Ethyl \ \ ester \ \ C_{11}H_1,O_3 \ i.e. \\ CMe_3:CH,CH_2,CHAe,CO_2Et \\ \textit{Methyl hexenyl ketone carboxylic acid.} \end{array}$

Ethyl ester.

Ipatiew, W[ladhnir Nikolajewić].
Eine neue Synthese von Methylheptenon.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901,
(594-596). [1520].

Aches with Four Oxygen Alous.

Acros CaHan-4O4

Acids CaHaOa

Fumaric Acid

CO.H. CH: CH. CO.H

Doebner, O[skar]. Synthese der Fumarsäure aus Glyoxylsäure und Malonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (53–55). [1310].

Amide.

Schiff, Hugo. Methylenmalonamid und Methylenbiuret. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (242–249). [1620 6200 1310 1940].

> Seminitrile CH₂: CCy. CO₂H (Cyanoacrylic Acid). Amino-cyanoacrylic Acid

NH₂. CH: CČy. CO Ü Esters. **Grégoire de Bollemont,** E. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (39-

46). [1310 1330].

Phenylamino-cyanoacrylic Acid.

NHPh.CH:CCy.CO.H Esters.

Grégoire de Bollemont, E. Paris,

Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (39–46). [1310].

Acids Callota

Mesaconic Acid.

Cohen, J. B., and Whiteley, C. E. [Menthyl mesaconate]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1309). [1240 1310 1330].

Glutaconic Acid C3H4(CO2H)2

Lawrence, W. T., and Perkin, W. H., jun. Formation of aromatic compounds from ethyl glutaconate and its derivatives . . London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (47-48). [1330 1340].

Bimolecular glutaconic acids C₁₀H₁₂O₈ **Guthzeit**, M, Ueber bimolekulare Dicarboxylglutaconsäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (675–680).

$\begin{array}{c} \textbf{Acids} & C_0H_0O_4\\ \textbf{\alpha-Methylene-glutaric Acid}\\ CO_2H \cdot C(CH_2) \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H \end{array}$

Pechmann, H[ans] v., und Röhm, Otto. Ueber a-Methylenglutarsäure, ein Polymerisationsproduct der Acrylsäure. 111. Mittheilung über Polymerisationsproducte ungesättigter Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (427–429). [1310].

Acids CH1004

Methylene-dimethyl-succinic Acid.

Bone, W. A., and Sprankling, C. H. G. [Methylenedimethylsuccinic acid and its diethyl and potassium salts]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (243–244). [1310].

Anhydride

C₇H₂O₃ i.e. C₅H₂ CO CO Derived from haematic acid].

Küster, William. Ueber die Constitution der Hämatinsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (174-218). [4010 1350 1930 Q1156].

Acid (13H22()4

Thoms, H[ermann], und Fendler, G. Einige Beobachtungen bei der Destillation des Rizinusöles zwecks Darstellung der Undecylensäure. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (1-6). [5500 M3120].

ACIDS WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

ACIDS ChHon. 405

A c i d s $C_4H_4O_5$ Oxymethylene - malonic Acid

 $CH(OH): C(CO_2H)_2$ Seminitrile

C₄H₃O₃N i.e. CH(OH): CCy . CO₂H Oxymethylene-cyanoacetic acid.

Esters and Alkyl derivatives.

Grégoire de Bollemont, E. Ethers

Grégoire de Bollemont, E. Ethers ethoxy et methoxyméthène-cyanacétiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (18-28).

Grégoire de Bollemont, E. Ethers exyméthène-cyanacétiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (28–38).

Action de l'ammoniaque et de l'aniline sur les éthers oxyméthènecyanacétiques et leurs dérivés alcoylés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, 139-46 . [1330].

> Acids (4HaO5 Oxymaleïc Acid

CO H. C(OH): CH. CO H [See also Oxalacetic Acid].

Oxymaleic anhydride. Pyridine Sall C.H.O.X i.e. C.5H.5NC.H.O.

Wohl, A[Ifred], und Oesterlin, C.

Ueberführung der Weinsäure in Oxalessigsäure durch Wasserabspaltung bei niederer Temperatur. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1139–1148). [1310 1930].

Xylenoxymaleïc Acid.

C12H12O5 i.e. C. H. Mes. O. C (CO H): CH. CO H (Xylenoxyfumaric acid).

Ruhemann, Siegfried, and Wrage, Ernest. [m-Xylenoxyfumaric acid, and its ethyl ester; also the action of sulphuric acid on it]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1188-1189) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (187) [Abstract]. [1230 1910].

Carvacroxymaleïc Acid.

C.H.C. H Me. O. C (CO H): CH. CO H (Carvaeroxyfumaric acid).

Ruhemann, Siegfried. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (920-922). [1230] 1340 1910].

Thymoxymaleïc Acid.

 $C_{14}H_{15}O_5$ i.e. C, H, Me (C' H;) . O . C (CO; H) : CH . (O H (Thymoxyfumaric acid),

Ruhemann, Siegfried. [β-Thymoxy-fumaric acid, its ethyl ester, and the action of sulphuric acid on it. B-Carvacroxyfumaric acid, its ethyl ester, and the action of heat and of sulphuric acid on it], London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (919–922) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (155–156) [Abstract]. [1230 1340 1910].

Eugenoxymaleïc Acid.

 $\begin{array}{c} C_{14}H_{14}O_6 \ \textit{i.e.} \\ C_{5}H_{5} \cdot C_{6}H_{5} \cdot (OMe) \cdot O \cdot C(CO_{2}H) : CH.CO_{2}H \end{array}$

(Eugenoxyfumaric acid).

Ruhemann, Siegfried, and Wragg. Ernest. [Eugenoxyfumaric acid and its ethyl ester]. London, J. Chem. Soc., 79 1901, (1186-1187) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (187) [Abstract]. [1230 1910].

ACIDS CHH DE OF

Acids (HO

Oxalocrotonic Acid.

CO H.C(OH): CH.CH: CH.CO.H **Lapworth**, Arthur. [γ-Oxalocrotonic acid, and its ethyl ester; also the sodium and copper derivatives of the latter, and the action of heat and of acids on it]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1276–1284). [1130 1910].

[\gamma-Oxalocrotonic London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (96). [7050].

Formyl-glutaconic Acid CHO. CH(CO H). CH: CH. CO H

Ethyl ester C₁₀H₁₄O₅ i.e CHO. CH (CO2Et). CH: CH. CO2Et (Ethyl oxymethylene-glutaconate).

Also the homologous methyl ester. Wislicenus, Wilhelm, und Bindemann, Willi. Ueber den Formylessigester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (18-42). [1310 1930 1330].

ACIDS CHH n-sO5

Acids C.H.O. Dehydromucic Acid.

Hill, Henry B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (439–485). [1910].

ACIIS WITH SIX OXYGEN ATOMS.

ACIDS ChH n= (),

Acids CHO.

Isoaconitic Acid. Ethyl Ester. [Bimolecular form].

Guthzeit, M. Ueber bimolekulare Dicarboxylglutaconsäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (675-680).

Carboxyethylidene-malonic Acid CO_2H , CH_2 , CH: $C(CO_2H)$

Mononitrile.

CO.H. CH2. CH: CCy. CO.H

Amino-cyano-propylene dicarboxylic Acid.

Ethvl ester of the monoamide. CO₂Et.CH₂.C(NH₂):CCy.CO.NH₂ Derôme, J. Paris, C.-R. Acad. sci.,

132, 1901, (699–701).

Acids CH100.

Haematic Acid C₅H₇ (CO₂H)₃ "Tribasic haematic Acid."

Küster, William. Ueber die Constitution der Hämatinsäuren. Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (174–218). [4010 1350 1930 Q 1156].

Anhydride

C₈H₈O₅ i.e. CO₂H. C₅H. CO

(CO)

Küster, William. Liebigs Ann.

Chem., Leipzig, 315, 1901, (174-218).

Acid CanHee()6 Triundecylenic Acid.

Anhydride C33H58O5 [formed in distillation of Castor Oil].

Thoms, H[ermann], und Fendler, G. Einige Beobachtungen bei der Destillation des Rizinusöles zwecks Darstellung der Undecylensäure. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (1–6). M 3120].

WITH EIGHT OXYGEY ACIDS ATOMS.

Acids CaH2n-8O3

Dicarboxyglutaconic Acid

C3H2(CO2H)4 Two Bimolecular ethyl

esters C₃₀H₄₄O₁₅

Guthzeit, M. Ueber bimolekulare Dicarboxylglutaconsäureester. Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (675-680).

BENZENOID ACIDS. 1330

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor. Ueber Persäuren und Peroxydsäuren zweibasischer organischer Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (762-767).

Fiquet, Edmond. Synthèse et propriétés des nitriles-phénols. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (591-598). [1230].

Haller, A. Sur de nouvelles synthèses effectuées au moyen des molécules renfermant le groupe méthylène associé à un ou deux radicaux négatifs. Action de l'épichlorhydrine et de l'épibromhydrine sur les éthers benzoylacétiques sodés. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1459–1463). [1210 1530].

Massol, G. Valeur acidimétrique des acides benzoïques monosubstitués. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (780-781). [7200].

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. Phenyl-, p-tolyl-, a- an I B-naphthyl-hydroxy-oxamides, and their acetyl derivatives]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (841-846) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (123) [Abstract]. [1310 1630].

Severin, Emile. Sur les anhydrides mixtes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (500–510). [1310].

Stobbe, Hans. Eine einfache Synthes der 8-Ketonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (653-656).

Stollé, R[obert]. Zur Bildungsweise der secundären symmetrischen Säurehydrazide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (681-682). [1310 1610 1630].

Troeger, J[ulius], und Linde, O. Ueber arrylthiosulfonsaure Salze von organischen Basen. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (121-145). [3010

Weinland, R. F., und Kappeller, G. Ueber die Anlagerung von Fluorwasserstoff an Salze der Aethylschwefelsäure und einiger Sulfonsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (357-378). [1310].

BENZENOID ACIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS.

ACIDS CaHan,O,

Acids C7H6O2

Benzoic Acid C₆H₅. CO,H

Isomeride of Benzoic Acid $C_{14}H_{12}O_4$

Descudé, Marcel. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1567-1569). [1410 1210 1310].

> Chloride CoH3. COCI (Benzoyl Chloride).

[Action on Ammonium Sulphocyanate]. Benson and Hillyer. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (373-377). [1310].

Amide C6H5.CO.NH2 (Berzamide).

Titherley, Arthur Walsh. [Action of alkyl haloids, acid chlorides, halogen derivatives of esters, bromamides, and potassium alkyl sulphates on sodium benzamide]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (391–411) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (29–31) [Abstract].

. 0 ...

Chlorobenzoie Acids.

Matthews, Francis Edward. 2:3:5-Trichlorobenzoic acid, [nitrile, chloride, amide and ethyl ester]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (43–49).

Bromo-benzoic Acias C₆H₄Br. CO H Holleman, A[rnold] F[rederik], et Bruyn, B[althasar] R[utger] de. [Préparation des acides bromobenzoïques ortho et méta]. Rec. Trav. chim., Leiden,

20, 1901, (210, 214-215). [1130 7200]. o-Nitrobenzoie Acid (",H₄(NO₂)). ('O,H Chloride

C₇H₄O₅NC1 i.e. NO . C. H₂. COC1 **Mavrojannis.** Préparation des éthers nitrobenzoyleyanacétiques, isomériques, ortho, méta et para et du chlorure d'orthonitrobenzoyle cristallisé. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1054–1055).

Chloro-nitro-benzoie Acid $C_1H_2(I(N))$, $C_2G_3H_3=3:1$].

Holleman, A[rnold] F[rederik]. [On the mononitro-chloro and bromo-benzoic acids 1:2:3]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901. (462-463) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (442-443) (Dutch).

 $\begin{array}{c} \textit{Chloro-nitro-benzoic Acids} \\ \textbf{C}_6\textbf{H}_3\textbf{Cl}(\textbf{NO}_2). \ \textbf{CO}_2\textbf{H} \ [6:3:1]; \ [3:2:1]; \\ \textbf{[2:5:1]; and } \ [2:3:1]. \\ \textbf{Holleman,} \ \ A[\texttt{rnold}] \ \ \textbf{F}[\texttt{rederik}], \ \ .et \\ \end{array}$

Holleman, A[rnold] F[rederik], et Bruyn, B[althasar] R[utger] de. . . . Nitration des acides chloro- et bromobenzoïques ortho et méta [séparation des isomères, leurs propriétés et détermination de leurs quantités. Les composés de l'acide nitro- m. bromobenzoïque 1.3.6 avec le benzène, le toluène et le xylène. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (206-234). [1130-7200].

 $\begin{array}{c} \textit{Chloro-di-nitro-benzoic} \quad \textit{Acid} \\ \textit{C}_{6}\textit{H}_{2}\textit{Cl}(\textit{NO}_{2})_{2}\,.\,\, \textit{CO}_{2}\textit{H}\,\, [2:5:3:1]. \end{array}$

Holleman, A[rnold] F[rederik]. Sur la structure de l'acide o. chlorodinitrobenzoïque de Kalle et Cie. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (235–236).

Tri-chloro-nitro-benzoic Acid.

Matthews, Francis Edward. [Trichloronitro-benzoic acid]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (43–49).

Bromo-nitro-benzoic Acid C₆H₃(NO₂)Br. CO₂H [3:2:1].

Holleman, A. F. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (462–463) [English]; Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (442–443) [Dutch].

Bromo-nitro-benzoie Acids $C_6H_3Br(NO_2)$, CO_2H [6:3:1]; [3:2:1]; [2:5:1]; and [2:3:1].

Holleman, A. F. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (206-234).

o-Aminobenzoic Acid NH₂, C, H₄, CO, H (Anthranilic Acid).

Methyl ester [in Essential Oil of Jasmine].

Hesse, Albert. Ueber ätherisches Jasminblüthenöl. V. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (291–296). [6500 M 3120].

und Zeitschel, Otto. Ueber die quantitative Bestimmung des Anthranilsäuremethylesters in ätherischen Oelen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (296–300). [6300].

3, 6 - Dichloro - 2 - amino - benzoie Acid C₇H₅O₂NCl₂ (Dichloro-anthranilie Acid).

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1309-1339). [1630-1930-1430-1720].

Dibromo-o-amino-benzoic Acid.

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1309–1339). [1630–1930–1430–1720].

1, 2, 3-Diaminobenzoic Acid. [Preparation].

Schilling, Bruno. Zur Kenntniss der Griess'schen γ-Diamidobenzoësäure und der Verbindungen derselben mit Zuckerarten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (902–907). [1800—1930—6150].

Thiobenzoic Acid C₆H₅.CO.SH [Reactions].

Wheeler, H. L. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (443-449). [1300].

Acids C₈H₈O₂

Toluic Acids C₀H₄Me.CO₂H

Nitro-toluic Acids.

Scherpenzeel, L[odewyk] van. [Mononitro- and dinitro- compounds] of the three toluic acids and some of their derivatives. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (203–207) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (105–109) (Dutch). [7200].

L'action de l'acide azotique réel sur les trois acides toluiques et sur quelques-uns de leurs dérivés, [leurs éthers, chlorures, amides, monodiméthylamides]. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (149-182). [5500 7200]. Phenyl-acetic Acid C.H. CH. CO H

Orton, K. J. P. [Formation of phenylacetamide, p-nitrophenylacetic amide and methylamide, p-benzoylaminophenylacetamide and p-benzoylaminophenylacetamide by benzoylation of the corresponding acids in presence of ammonia or methylamine. p-Benzoylaminophenylacetic acid.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1351–1354) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (200) [Abstract]. [1310].

Nitrile PhCH . CN Phenylacetonitrile.

Lander, G. D. Action of dry silver oxide and ethyl iodide on . . . [phenylacetonitrile]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (59). [1530].

 $\begin{array}{c} \textit{Chlorophenylacetic Acid} \quad \texttt{Ethylester} \\ \texttt{C}_{10} \texttt{H}_{11} \texttt{O}_{2} \texttt{Cl} \quad \textit{i.e.} \quad \texttt{ClCHPh.CO}_{2} \texttt{Et} \\ \textbf{Wheeler,} \quad \texttt{Henry L.} \quad \texttt{Baltimore,} \quad \texttt{Md.,} \\ \textbf{Amer. Chem. J.,} \quad \textbf{26,} \quad \texttt{1901,} \quad \texttt{(345-360)}. \end{array}$

Hydrindamide C₆H₅. CHCl. CO. NHC₆H₉

Kipping, Frederic Stanley, and Hall, Harold. Isomeric . Phenylchloroacethydrindamides. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (442–449) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (36–37) [Abstract].

p-Nitrophenylacetic Acid NO₂. C₆H₄. CH₂. CO₂H Methylamide.

Orton, K. J. P. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1351–1356). [1310].

p-Amino-phenylacetic acid. Benzoyl derivative NHBz. C₆H₄. CH₂. CO₂H [and its amide].

Orton, K. J. P. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1351–1356). [1310].

 $\begin{array}{c} Carboxyamidophenylacetic\ acid.\\ E\ t\ h\ y\ l\ e\ s\ t\ e\ r\ C_{11}H_{13}NO_4\quad i.c.\\ CO_2H\ .\ CHPh\ .\ NH\ .\ CO_2Et \end{array}$

Lehmann, Fritz. Ueber die Condensation von Benzaldehydevanhydrin mit Urethan. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (366–377). [1630 0210 1930].

Carboxyamidophenylacetamide.
Ethylester C₁₁H₁₄N₂O₃ i.e.
CO₂Et.NH.CHPh.CO.NH,
Lehmann, Fritz. Berlin, Ber. D.
chem.Ges., **34**, 1901, (366–377).

Carboxyaminophenylacetonitrile. Ethyl ester CO₂Et.NH.CHPh.CN ((!yanobenzyl-carbamic ether). Lehmann, Fritz, loc. cit. α-Phenylimino-phenylacetonitrile.
C₁₄H₁₀N₂ i.e. CPh(NPh).CN
[and its p-nitro-derivative].

Sachs, Franz. Ueber die Darstellung von Anilen der Säurecyanide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (494–503). [1630].

a-Tolylimino-phenylaectonitrile $C_{15}H_{12}N_2$ i.e. $CPh(NC_7H_7)$. CN(o- and p-).

Sachs, Franz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (494–503). [1630].

Methyl - p - aminophenyl - imino - phenyl - acetonitrile

NHMe. C. H. 4. N : CPh . CN (p - Methylaminophenyl - phenyl - cyano azomethine).

Sachs, Franz, und Bry, Eduard. Ueber Condensation von aromatischen Nitrosoverbindungen mit Methylenderivaten. [3. Mittheilung]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (118–123). [1630].

Ethyl-p-aminophenyl-a-imino-phenyl-acetonitrile NHEt. C₆H₄.N: CPh. CN (p-Ethylaminophenyl-phenylcyano-azomethine).

Sachs, Franz, und Bry, Eduard. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (118–123).

Methyl - p-aminophenyl - a-imino-p-nitrophenyl-acetonitrile

NHMe . C_6H_4 . N : $('C_7, C_6H_4N)_2$ (p - Methylaminophenyl - p - nitrophenyl - cyano-azomethine).

Sachs, Franz, und Bry, Eduard, loc. cit.

Ethyl - p - aminophenyl - imino - p - nitro - phenyl-acetonitrile

NHEt. C_6H_4 . $N: C(C_6H_4NO_2)$. CN (p-Ethylaminophenyl- μ -cyano-azomethine-p-nitrophenyl).

Sachs, Franz, und Bry, Eduard, loc. cit.

Diethylaminophenylimino-p-nitrophenylacetonitrile

NEt₂. C₆H₄. N: CCy. C₆H₄NO₂ (Dicthylaminophenyl-p-nitrophenyl-cyanoazomethine).

Sachs, Franz, und Bry, Eduard, loc. cit.

Acids C₉H₁₀O₂

5, 3, 1 - Dimethylbenzoic C₆H₃Me₂. CO₂H₁ [5:3:1].

Mesitylenic Acid.

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Ueber Nitrirung der Mesitylensäure, Berlin, Ber. D. chem, Ges., **34**, 1901, (27-33). [1630]. Dinitromesitylenie acids C₆H₆O₆N₇, **Bamberger**, Eug., und Demuth, Ed. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (27–33).

Nitro-amino-mesitylenic acids $C_9H_{11}O_4X_2$

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed., loc. cit.

2, 5-Dimethylbenzoic Acid

C, H₃Me₂ . CO₂H

Harding, Everhart P., and Cohen, Lillian, J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (594-601). [1430].

Phenylpropionic Acid

C, H₅. CH₂. CH₂. CO₂H Dibromophenyl propionic acid Ph. CHBr. CHBr. CO₂H Methylamide.

Methylamide. **Orton**, K. J. P. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1351–1356). [1310].

 $\textbf{Acids} \quad C_{11}H_{14}O_2$

Phenyl-valeric Acid.

Kipping, Frederic Stanley, and Hunter, Albert E. [Preparation of phenylvaleric acid and chloride, and the action of aluminium chloride on the latter]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (604–606) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (68) [Abstract].

2: 5-β-Xylyl-propionic Acid

C_cH₃Me₂. CH₂. CH₂. CO₂H **Harding**, E. P., and Cohen, L. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (594-601). [1430].

 $\Lambda\,\text{cids} \quad C_n H_{2n-10} O_2$

Acids C9H8O2

Cinnamic Acid C₆H₅. CH: CH. CO₂H Cohen, J. B., and Whiteley, C. E. [Amyl and menthyl esters of cinnamic acid]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1307–1308). [1240 1310 1320].

orton, K. J. P. [Formation of cinnamic methylamide by benzoylation of the acid in presence of methylamine; also its dibromo-derivative]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1355) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (200) [Abstract]. [1310].

 $\mathbf{A} \, \mathbf{c} \, \mathbf{i} \, \mathbf{d} \, \mathbf{s} \quad C_{10} H_{10} O_2$ $\mathbf{M} \, \mathbf{e} \, \mathbf{t} \, \mathbf{h} \, \mathbf{y} \, \mathbf{c} \, \mathbf{i} \, \mathbf{n} \, \mathbf{m} \, \mathbf{i} \, \mathbf{c} \, \mathbf{i} \, \mathbf{d}$.

Cohen, J. B., and Whiteley, C. E. [Menthyl, methyl, ethyl, propyl and

isopropyl α-methylcinnamates, and their reduction]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1311–1312). [1240–1310–1320].

Acids $C_{11}H_{12}O_2$

2-5-**Dimethylcinnamic Acid** C₆H₅Me₂. CH: CH: CO₂H

Harding, Everhart P., and Cohen, Lillian. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (594-601). [1430].

Acids $C_{13}H_{16}O_2$

α-n-Butyl - cinnamic Acid

[And Isobutyl-cinnamic acid]. Michael, Arthur. Zur Kenntniss der Perkin'schen Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (918–930). [1310].

 $\Lambda_{\text{CIDS}} = C_{n}H_{2n-16}O_{2}$

Acid C₁₄H₁₂O₂

Benzyl - benzoic Acid

Haller, A[lbin], et Guyot, A[lfred]. Sur les acides dialcoylamidobenzilbenzoïques, dérivés des acides benzoylés (II). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (200-205).

Dimethylaminobenzylbenzoie acid

 $\begin{array}{c} C_{16}H_{17}O_2N \quad i.c. \\ NMe_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H \\ \textbf{Haller, A., et Guyot, A. Paris, Bul.} \\ \text{soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (200–205).} \end{array}$

Diethylaminobenzylbenzoic acid $C_{18}H_{21}O_2N$ i.e.

NEt₂ · C₆H₄ · CH₂ · C₆H₄ · CO₂H **Haller**, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (200–205).

 $Ethylbenzylaminobenzylbenzoic~acid\\ C_{23}H_{23}O_2N~i.e.$

C₇H₇NEt. C₆H₄. CH₂. C₆H₄. CO₂H **Haller**, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (200–205).

 $\begin{array}{c} \textit{Tetrachlorodimethylaminobenzylbenzoie} \\ \textit{acid} \quad C_{16}H_{13}O_{2}NCl_{4} \;\; \textit{i.e.} \end{array}$

NMe₂. C₆H₄. CH₂. C₆Cl₄. CO₂H **Haller**, A., et Umbgrove, H. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (598– 603).

Tetrachlorodiethylaminobenzylbenzoic acid C₁₈H₁₇O₂NCl₄ i.e.

NEt₂. C₆H₄. CH₂. C₆Cl₄. CO₂H **Haller**, A., et Umbgrove, H. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (598–603). SULPHINIC ACIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS.

SULPHINIC ACIDS ChH2n-6O2S

Sulphinic Acids C7H8O2S Toluene p-sulphinic Acid C7H7.SO2H

Bamberger, Eug., und Rising, Adolf. Ueber die Einwirkung von p-Tolylsulfinsäure auf β-Phenyllydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (241–253), 11630–15201.

Meyer, Ernst von. Zur Kenntniss der Para-Toluolsulfinsäure. (Nach eigenen Versuchen und den Untersuchungen von Dr. R. Nake und Dr. M. Gmeiner). J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 63, 1901, (167–183). [1530–5020].

Tri-p-tolyl-trisulphonyl-amide (C₇H₇, SO₂)₃N **Meyer,** Ernst von. J. prakt. Chem.,

Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (167–183).

Sulphinic Acids $C_8H_{10}O_2S$ 1, 3-Xylene 5-sulphinic Acid

(°₆H₃Me₂. SO₂H **Moschner**, J. Ueber das Oxy-4-hydrinden und einige neue Xylol- und Aethylbenzol-Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1257–1262). [1140 1340 1230].

1, 2-Xylene 3-sulphinic Acid. Moschner, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1257-1262).

SULPHONIC ACIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS.

OXYGEN ATOMS.

SULPHONIC ACIDS C_nH_{2n-6}O₂S

Sulphonic Acids C₆H₆O₃S Benzene Sulphonic Acid C₆H₅.SO₃H

Salts

C₆H₅SO₃K 2HF; C_nH₅SO₃Rb2HF **weinland**, R. F., und Kappeller, G. Ueber die Anlagerung von Fluorwasserstoff an Salze der Aethylschwefelsäure und einiger Sulfonsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (357–378). [1310].

Nitrobenzene, o- and p-sulphonic acids $C_6H_4(NO_2)SO_2H$

Blanksma, J[an] J[ohannes]. [Préparation des acides sulfoniques par oxydation des bisulfures, spécialement de Pacide o. et p. nitrobenzène sulfonique]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (125–130). [1000 1130 1120 1310 1110 5010].

(D-1881)

Amino-benzene p-sulphonie acid. Hy-drofluoride NH₂. C₆H₄. SO₃H 2HF.

Weinland, R. F., und Kappeller, G. Ueber die Anlagerung von Fluorwasserstoff an Salze der Aethylschwefelsäure und einiger Sulfonsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (357–378). [1310].

Benzene thiosulphonic acid C_bH_5 . SO_2 . SH

Salts with organic bases. Troeger, J[ulius], und Linde, O. Ueber arrythniosulfonsaure Salze von organischen Basen. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (121-145). [3010 1630].

 $\begin{array}{c} Phenyl-ester \\ C_{12}H_{10}O_2S_2~i.e.~C_6H_5~.SO_2~.SPh \\ [Benzene~disulphoxide]. \end{array}$

Remsen, Ira, and Turner, H. J. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (190-202).

Acids C₇H₈O₃S

Toluene Sulphonic Acids.

Toluene o-sulphonic Acid, Salts:—

Weinland, R. F., und Kappeller, G. Ueber die Anlagerung von Fluorwasserstoff an Salze der Aethylschwefelsäure und einiger Sulfonsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (357–378). [1310].

Toluene p-sulphonic Acid. Salts:— C₂H₂SO₃KHF; C₂H₂SO₃K2HF

Weinland, R. F., und Kappeller, G. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (357–378). [1310].

Amino - phenyl ester C₆H₄Me. SO₂. O. C₆H₄NH₂

Bamberger, Eug., und Rising, Adolf. Ueber die Einwirkung von p-Tolylsulfinsäure auf \(\beta\)-Phenylhydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (241-253). [1630 1520].

p-A mino-phenyl ester $C_6H_4Me.SO_2.O.C_6H_4NH_2$ and p-Nitro-phenyl ester.

Bamberger, Eug., und Rising, Adolf. Ueber die Einwirkung von p-Toluolsulfinsäure auf Nitrosobenzol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (228–241). [1130].

Hydroxylamide C₇H₇.SO₂.NH.OH [and its dibenzoyl derivative].

Meyer, Ernst von. Zur Kenntniss der Para-Toluolsulfinsäure. (Nach eigenen Versuchen und den Untersuchungen von Dr. R. Nake und Dr. M. Gmeiner.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (167–183). [1630 1530 5020].

Di-β-naphthoxy-diethyl-amide C31H20O4NS i.e.

 $(C_2H_7, SO_2, N(C_2H_4, O, C_{10}H_7)_2$ Marckwald, W[illy], und Chain, M. Ueber die Darstellung des Morpholins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1157 - 1159), 11940 - 3010Q 9130].

Toluene p-thiosulphonic Acid.

Salts with organic bases. $C_7H_7.SO_2.SH$

Troeger, J[ulius], und Linde, O. Ueber arrylthiosulfonsaure Salze von organischen Basen. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (121-145). [3010

Tolyl ester. C14H14O.S i.e. C7H7.SO, SC7H2 Toluene disulphoxide.

Remsen, Ira, and Turner, H. J. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (190-202).

Sulphonic Acids C₈H₁₀O₃S 1, 3-Xylene 5-sulphonic Acid.

Chloride and Amide.

Moschner, J. Ueber das Oxy-4hydrinden und einige neue Xylol- und Aethylbenzol-Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1257–1262). [1140 1340 1230].

SULPHONIC ACIDS C.H2n-12O3S

Sulphonic Acid C₁₀H₈O₃S

Naphthalene sulphonic acid.

Naphthalene a- and B-thiosulphonic acids C10H7.SO2.SH. Salts with

ganic bases

Troeger, J[ulius], und Linde, O. Ueber arrylthiosulfonsaure Salze von organischen Basen. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (121–145). [3010 16307.

BENZENOID ACIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS.

Bistrzycki, A[ugustin], und Herbst, C. Ueber einige aliphatische y- und aromatische o-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem Ges., 34, 1901, (1010-1021). [1320 1630 1930 1910].

ACIDS CaHon-sO3

Acids C2H6()3 o-Oxybenzoic Acid C.H.(OH). CO.H (Salicylic Acid.)

Telle, Fernand. Titrage de l'acide salicylique, des salicylates et du phénol. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (49–56). [6300].

Thibault, Paul. Sur un nouveau saliculate de bismuth cristallisé. Paris. Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (794-796). [0190].

Wolff, Jules. Ueber die Löslichkeit einiger Metalloxyde in Natrium- beziehungsweise Ammoniumsalicvlat, sowie über die Darstellung des Natrium-Kupfersalicylates. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (459-462). Q 9125].

> Copper-sodium salt (NaO. C6H4. CO2)2Cu

Wolff, Jules. Ueber das Ferrinatriumsalicylat und die Bestimmung der Borsäure in den Boraten der Alkalien und Erdalkalien. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (157–160). F6000 62001.

Nitro-o-oxy-benzoie acid.

Hewitt, J. T., and Fox, J. J. [Benzeneazo-o-nitrosalicylic acid C13H9O5N3 and its methyl and ethyl esters]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (49-53).

Chloro-nitro-oxy-benzoic acid. Nitrile C₆H₂Cl(NO₂)(OH).CN [3:2:6:1] or [3:6:2:1]. Methyl and ethyl ethers.

Heteren, W[illem] J[acob]. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (107-110).

p-Oxybenzoic Acid.

Methyl derivative C₆H₄(OMe). CO₂H (Anisic Acid.)

Bougault, J. Passage de l'anéthol à l'acide anisique par cinq oxydations successives. Caractérisation de la chaîne propénylique. Paris. Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (448–450). [1230].

> Acids CaHaO3 p-Oxyphenylacetic Acid $C_6H_4(OH)$, CH_2 , CO_2H

Benzoyl derivative Bz(). ('6H4. ('H2. CO2H Amide.

Orton, K. J. P. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1351–1356). [1310].

α-Oxy-phenyl-acetic Acid C_sH₅. CH(OH). CO₂H (Mandelic Acid.)

orton, K. J. P. [Formation of benzoylmandelic amide and methylamide by benzoylation of mandelic acid in presence of ammonia or methylamine]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1354–1355) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (200) [Abstract]. [1310].

Nitrile C₆H₅. CH(OH). CN Benzaldehyde cyanhydrin.

Lehmann, Fritz. Ueber die Condensation von Benzaldehydcyanhydrin mit Urethan. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (366–377). [1630–1930].

Acids C9H10O3

Oxy-phenyl-propionic Acid $C_6H_4(OH) \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$

p-Oxy-phenyl-propionic acids $HO \cdot C_6H_4 \cdot C_2H_4 \cdot CO_2H$ [and their derivatives].

Bougault, J. Sur l'acide paraoxyhydratropique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (976-978).

 $p ext{-Oxy}$ - α - amino - phenvl - propionic Acid HO . C_6H_4 . CH_2 . $CH(NH_2)$. CO_2H Tyrosine.

orton, K. J. P. [Formation of dibenzoyltyrosinamide by benzoylation of tyrosine in presence of ammonia]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1355-1356) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (200) [Abstract]. [1310].

l-Tyrosine ethyl ester $C_{11}H_{15}O_3N$ Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber D. chem. Ges., 34, 1901, (433-454). [1320 1930].

ACIDS C_nH_{2n-10}O₃

Acids C₈H₆O₃

Phthalaldehydic Acid $CHO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$

Bistrzycki, A[ugustin], und Herbst, C. Ueber einige aliphatische γ - und aromatische o-Aldehydosäuren. Berlin, Berlin, D. chem. Ges., **34**, 1901, (1010–1021). [1320 1630 1930 1910].

(D-1881)

Phenyl-glyoxylic Acid

 $C_6H_5 \cdot CO \cdot CO_2H$ $Nitrile \quad C_6H_5 \cdot CO \cdot CN$ $(Benzoyl\ Cyanide).$

Phenyl hydrazone C₆H₅. CCy: N₂H₂Ph

Sachs, Franz, und Bry, Eduard. Ueber Condensation von aromatischen Nitrosoverbindungen mit Methylenderivaten. [3. Mittheilung.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (118–123). [1630–1120].

 $\begin{array}{ccc} \textbf{Acids} & \mathrm{C_9H_8O_3} \\ \textbf{Benzoyl-acetic Acid} \\ \mathrm{C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO_2H} \end{array}$

Lander, G. D. Action of dry silver oxide and ethyl iodide on benzoylacetic ester . . . London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (59). [1530].

Formyl-phenyl-acetic Acid CHO. CHPh. CO₂H

Wislicenus, Wilhelm, und Wolff, Charles L. Ueber geometrisch isomere Abkömmlinge des Formylpropionsäureesters. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (333–336). [1310].

Phenylhydrazone of the methyl ester $C_{10}H_{12}O_2N_2$

Wislicenus, Wilhelm, und Bindemann, Willi. Ueber den Formylessigester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (18-42). [1310 1930 1320].

Oxy-cinnamic Acid C₆H₄(OH). CH: CH. CO₂H o-Oxy-cinnamic Acid.

Anhydride C_6H_4 CH:CH O . $\dot{C}O$ Coumarin.

Pechmann, H[ans] v., und Krafft, E. v. Ueber Cumarine aus Phenol. (Studien über Cumarine. VII. Mittheilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1901, (421-423). [1230].

m- and p-Oxy-cinnamonitriles ('6H4(OH).CH:CH.C'N

Fiquet, Edmond. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (591–598). [1230].

 $\begin{array}{c} \textit{m-Xylenoxy-cinnamic acid} \\ \text{$C_{17}\text{H}_{16}\text{O}_3$ i.e.} \\ \text{$C_{1}\text{H}_{3}\text{Me}_2$, O.CPh:CH.CO}_2\text{H} \end{array}$

Ruhemann, Siegfried, and Wragg, Ernest. [\(\beta\)-m-Xylenoxycinnamic acid, ethyl ester and silver salt; also the action of heat and sulphuric acid on it]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1187-1188) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (187–188) [Abstract]. [1230 19107.

> Thymorycinnamic acid C19H20O3 i.e.

 $C_bH_3Me(C_3H_7)$. O. CPh: CH. CO₂H

Ruhemann, Siegfried. [\beta-Thymoxycinnamic acid and its ethyl ester and silver salt; also the action of heat on it]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (918-919) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (155-156) [Abstract]. [1230 1340 1910].

p-Oxy-cinnamic Acid.

Ethyl ester of the Methyl derivative C12H14O3 i.e. C₆H₄(OMe).CH:CH.CO₂Et

Romburgh, P[ieter] van. On the [ethyl ester of p. methoxycinnamic acid, the crystallised constituent of the essential oil of Kaempferia Galanga L. sterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (38–41) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (9-11) (Dutch). [M 3120 6000].

> Acids C10H10O3 Oxy-methyl-cinnamic acid. C.H. (OH) . CMe : CH . CO.H

Anhydride.

(4-Methyl-coumarin)

 $C_{10}H_8O_2$ i.e. C_0H_4 CMe: CH O = CO

Pechmann, H[ans] v., und Krafft, E. v. Ueber Cumarine aus Phenol. (Studien über Cumarine. VII. Mittheilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1901, (421–423). [1230].

> Acids C12H14O3 Toluyl-butyric acid.

 $C_6H_4Me.CO.CMe_2.CO_2H$

(aa-Dimethyl-p-toluoylacetic acid.) Ethyl ester.

C6H4Me. CO. CMe2. CO2Et Blaise, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (478–480). [2000 1510 1530].

aa- Dimethyl-γ-phenyl - acetoacetic acid. Ethyl ester.

 $CH_2Ph.CO.CMe_2.CO_2Et$ Blaise, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (478–480). [2000 1510 1530].

ACIDS CaHennio

Acids C12H12O3

p-Methyl-benzylidene-acetoacetic Acid. Ethyl ester.

 $C_{14}H_{16}O_3$ i.e. C_6H_4Me . CH : CAc . CO_2Et

Flürscheim, B. Ueber p-Methylbenzylidenacetessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (787–791). [1540 1930] 1340].

> CnHon-16O3 ACIDS

Acids C14H12O3

Oxybenzyl-benzoic Acid. $HO.C_6H_4.CH_2.C_6H_4.CO_2H$

m-Oxy-dimethylaminobenzyl-benzoic acid C16H,7O3N i.e.

 $NMe_2 \cdot C_6H_3(OH) \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot CO_9H$

Haller, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (200-205).

m-Oxy-diethylaminobenzyl-benzoic

C18H21O3N i.e. NEt₂. C₆H₃(OH). CH₂. C₆H₄. CO₂H

Haller, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (200-205).

Tetrachloro-diethylamino-m-oxy-benzylbenzoic acid. C₁₈H₁₇O₃NCl₄ i.e. $NEt_2 \cdot C_6H_3(OH) \cdot CH_2 \cdot C_6Cl_4 \cdot CO_2H$

Haller, A., et Umbgrove, H. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (745– 749). [1530 5020].

ACIDS ChH2n-18O3

Acids C14H10O3

Benzoyl-benzoic Acid.

 C_bH_5 . CO. C_6H_4 . CO_2H

Haller, A., et Guyot, A. Sur de nouveaux dérivés de l'acide diméthylamidobenzoylbenzoïque. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (746–750). [1640].

Recherches sur la tautomérie de l'acide o.- benzoyl-benzoïque. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25,** 1901, (49–56).

 Sur les acides dialcoylamido - ortho - benzoylbenzoïques et leurs dérivés (I). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (165-174).

Sur l'acide diméthylamidobenzoylbenzoïque nitré et sur quelques dérivés de cet acide. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (511-516). [1910].

Haller, A., et Umbgrove, H. Acides diméthyl et diéthylamidobenzoyl-benzoïques tétrachlorés et leurs dérivés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (598-603).

Sur de nouveaux dérivés des acides dialcoylamidobenzoylbenzoïques et dialcoylamido-moxy-benzoylbenzoïques tétrachlorés. Anthraquinones dialcoylamidées et oxyanthraquinones dialcoylamidées correspondantes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (745–749). [1530 5020].

 $\begin{array}{c} \textit{Dimethyl-p-amino-o-benzoyl-benzoic} \quad \textit{acid} \\ \text{C_{16}H}_{15}\text{O_3N} \quad \textit{i.e.} \end{array}$

NMe₂. C₆H₄. CO . C₆H₄. CO₂H **Haller**, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (165–174).

Dimethylaminobenzoyl-dichloro-benzamide C₁₆H₁₄O₂N₂Cl₂ i.e. NMe₂, C₆H₄, CO, C₆H₅Cl₂, CO, NH₂

Severin, Émile. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (500-510). [1310].

 $\begin{tabular}{ll} Tetrachlorodimethylaminobenzoyl-benzoie\\ acid & C_{16}H_{11}O_3NCI_4 \ i.e.\\ NMe_2 & C_6H_4 & CO & C_6CI_4 & CO_2H \end{tabular}$

Haller, A., et Umbgrove, H. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (598-ti03).

Tetrachloro-nitro-dimethy'aminobenzoylbenzoic acid $C_{1c}H_{10}O_5N_2Cl_4$ i.e. NMe_2 , $C_6H_3(NO_2)$, CO, C_6Cl_4 , CO_2H

Haller, A., et Umbgrove, H. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (745–749). [1530 5020].

Nitrodimethylamino-benzoyl-benzoic acid [4:3:1]

C₆H₃(NMe₂)(NO₂). CO.C₆H₄.CO₂H [2:1].
Haller, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (511–516);
Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (746–750).

$$\label{eq:total_total_total} \begin{split} \textit{Tetrachloro} - \textit{nitroso} - \textit{dimethylaminoben-zoyl-benzoic} & \textit{acid} & C_{16}H_{10}O_4N_2Cl_4 \ \textit{i.e.} \\ & NMe_2 \cdot C_6H_3(NO) \cdot CO \cdot C_6Cl_4 \cdot CO_2H \end{split}$$

Haller, A., et Umbgrove, H. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (745–749). [1530–5020].

 $\begin{array}{c} \textit{Diethyl-p-amino-o-benzoylbenzoie} & \textit{acid} \\ & C_{18}H_{19}O_{3}N \; \textit{i.e.} \\ & NEt_{2} \cdot C_{6}H_{4} \cdot CO \cdot C_{6}H_{4} \cdot CO_{2}H \end{array}$

Haller, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (165-174).

Tetrachlorodiethylaminobenzoyl - benzoic
acid C₁₈H₁₅O₃NCl₄i.e.
NEt CH (C) C C (C) H

 $NEt_2 \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot C_6Cl_4 \cdot CO_2H$

Haller, A., et Umbgrove, H. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (598-603).

Benzylethylamino-o-benzoylbenzoic acid $C_{23}H_{21}O_3N$ i.e.

 $C_7H_7NEt.C_6H_4.CO.C_6H_4.CO_2H$

Haller, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (165-174).

Acids C₁₇H₁₆O₃

β-Phenyl-γ-benzoyl-n-butyric Acid $C_{17}^i\Pi_{16}O_3$ i.e.

 CH_2Bz . CHPh. CH_2 . CO_2H [and its semicarbazone].

Stobbe, Hans. Eine einfache Synthese der δ-Ketonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (653–656).

SULPHONIC ACIDS WITH FOUR OXYGEN ATOMS

SULPHONIC ACIDS C_nH_{2n-6}O₃S

Sulphonic Acids C₆H₆O₃S Phenol p-sulphonic Acid

C₆H₄(OH)SO₃H Salts

HO. C₆H₄SO₃KHF; HO. C₆H₄. SO₃K2HF; HO. C₆H₄. SO₃RbHF; HO. C₆H₄. SO₂C₈HF.

Weinland, R. F., und Kappeller, G. Ueber die Anlagerung von Fluorwasserstoff an Salze der Aethylschwefelsäure und einiger Sulfonsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (357–378). [1310].

Sulphonic Acids C₈H₁₀O₃S

 $\begin{array}{c} A \, mino\text{-}m\text{-}xylenol \,\, sulphonic \,\, acid \\ \mathrm{C_8H_{11}O_4NS} \,\, i.e. \,\, \mathrm{C_6HMe_2(OH)(NH_2)} \,\, .\, \, \mathrm{SO_3H} \\ [5:3:1:4:2]. \end{array}$

Bamberger, Eug[en], und Rising, Adolf. Ueber 2, 6-Dimethylphenylhydroxylamin und 2, 6-Dimethylnitrosobenzol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (292–311). [1630 1130 1230].

BENZENOID ACIDS WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

ACIDS CaH2n-6O4S

Acid C13H10O4S

Diphenyl sulphone carboxylic Acid C_6H_5 , SO_2 , C_6H_4 , CO_2H

Canter, Hall. [Orthophenylsulphonebenzoic Acid and Related Compounds]. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (96-111). [1530].

2-Nitrodiphenyl sulphone 4-carboxylic acid $C_{13}H_9O_6NS$ i.e. Ph. SO_2 . $C_6H_3(NO_2)$. CO_2H

Ullmann, F., und Pasdermadjian, G. Ueber eine neue Synthese aromatischer Sulfone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1150–1156). [1630].

2, 6-Dinitro-diphenyl sulphone 4-carboxylic acid

 $C_{13}H_8O_8N_2S$ i.e. Ph. SO_2 . $C_6H_2(NO_2)_2CO_2H$

Ullmarn, F., und Pasdermadjian, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1150-1156). [1630].

2-Aminediphenyl sulphone 4-carboxylic acid

 $C_{13}H_{11}O_4NS$ i.e. Ph. SO_2 . $C_6H_3(NH_2)CO_2H$

Ullmann, F., und Pasdermadjian, G. Ueber eine neue Synthese aromatischer Sulfone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1150–1156). [1630].

ACIDS ChH2n-804

Acids C7H6O4

8-Resorcylic Acid C6H3(OH)2.CO2H

Zawidzki, Jan. Contribution à la connaissance de l'acide β-résorcylique (Polish). Chem. pols., Warszawa, 1, 1901, (254-258).

(4, 2, 1)-Dioxybenzoic Acid.

Derivative :---

C₁₀H₁₀O₆ i.e.

 $C_6H_3(OMe)(CO_2H) \cdot O \cdot CH_2 \cdot CO_2H$

Gilbody, A. W., Perkin, W. H., jun., and Yates, J. [2-Carboxy-5-methoxy-phenoxyacetic acid, from the oxidation of trimethylbrazilin, and its salts]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1396-1411). [1350 5020].

α-p-Dioxy-α-phenyl-propionic Acid C₆H₄(OH). CMe(OH). CO₂H

Bougault, J. Sur l'acide paraméthoxyatrolactique $CH^3O_{\{1\}} - C^8H^4_{\{4\}} - C(OH) < CO^2H \\ CH^3 Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (854-856).$

Methylene derivative CH₂: O₂: C₆H₃. CHMe. CO₂H

Bougault, J. Sur l'aldéhyde et l'acide méthylène 3.4-dioxyhydratropique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (856-858). [1430].

ACIDS CaH2n-1004

Phthalic Acid C6H4(CO2H)2

Smith, Watson . . . Glycerol Phthalate, [and the action of sulphuric and nitric acids on it]. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (1075–1076).

Phthalylchloride C₆H₄:C₂O₂Cl₂ Action on Aromatic Amines.

Kuhara and Fukui. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (454–463). [1600].

a-Phenyl-phthalimide C_6H_4 C(NPh) and a-o-tolyl-phthalimide.

Kuhara, M., and Fukui, M. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (454–463). [1600].

3-Chloro-phthalimide C₈H₃Cl:C₂O₂:NH Bogert, M. T., and Boroschek, L. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (740-761).

6:3:2:1-Dichlorophthalic acid. **Severin,** Emile. Sur l'acide dichlorophtalique de Le Royer. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (499–500).

Nitrophthalic Acids C₆H₃(NO₂)(CO₂H)₂ **Bogert**, Marston Taylor, and Boroschek, Leopold. Some Experiments with Mononitroorthophthalic Acids. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (740–761). [1660 1720].

[Esters, amides, imides, ethylimides, phenylimides, tolylimides, and hydrazides of Nitrophthalic acids].

Bogert, M. T., and Boroschek, L. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (740-761). [1660 1720].

McKenzie, Alex. [Amyl and methyl esters and 2-isoamyl- and 2-d-amylderivatives of] 3-Nitrophthalic Acid.

London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1135-1141) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (186) [Abstract].

Wegscheider, Rud. Ueber die Veresterung der 3-Nitrophtalsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (680-681).

> 2 and 4-Nitrophthalimides $C_6H_3(NO_2):C_2O_2:NH$

Bogert, M. T., and Boroschek, L. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (740-761). [1720].

Ethoxy-naphthyl-phthalimide $C_6H_4:(CO)_2:NC_{10}H_6.OEt\ [2:1].$

Gnehm, R., und Gansser, Aug. W. E. Ueber Gallaminsäurederivate. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (77-93), [1630 1230 5020].

δ-Phthalimino-α-bromo-n-valeric acid ('8H4O2N.C'H2.C'H2.C'H2.C'HBr.CO2H

Fischer, Emil. Synthese der α, δ-Di-aminovaleriansäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (454-464). [1310

ψ-Phthaliminopropyl-bromomalonic acid $({}^{\circ}_{8}H_{4}O_{2}N \cdot CH_{2} \cdot CH_{2} \cdot CH_{2} \cdot CH_{2} \cdot CH_{2} \cdot CH_{2} \cdot CH_{2})_{2}$ and its ethyl ester.

Fischer, Émil. Synthese der α, δ-Diaminovaleriansäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (454-464). [1310] 80007.

Acid C10H10O4

Oxy-methyl-cinnamic acid $C_6H_3(OH)_2$. CMe: CII. CO₂H

A nh ydride $C_{10}H_8O_3$ i.e. $C_6H_3(OH) < CMe$ CH

(B-Methylumbelliferone) and a-chloro- β -methylumbelliferone $C_6H_3(OH) < OH_{O,CO}$ CCl

Pechmann, H[ans] v., und Hanke, Erwin. Ueber Cumarine aus Phenolen und negativ substituirten Acetessiges-(Studien über Cumarine. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (354–362). [1220–1310].

Acid C11H12O4 Oxydimethylcinnamic Acid.

Anhydride.

a-Chloro - hydroxy - dimethyl - coumarin C₁₁H₉O₃Cl.

Pechmann, H[ans] v., und Hanke, Erwin. Ueber Cumarine aus Phenolen und negativ substituirten Acetessigestern. (Studien über Cumarine. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (354–362). [1230 1310].

Acid C12H14O4 γ-0xv-α-benzovl-valeric Acid CH₃. CH(OH). CHBz. CO₂H

δ-Chloro-a-benzoyl-y-valerolactone C12H11O3Cl i.e.

 $CHBz \begin{pmatrix} CO & O \\ CH_2 \end{pmatrix} CH \cdot CH_2CI$

[and the corresponding C₁₂H₁₁O₃Br]. Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1459–1463). [1210–1530].

β-p-Tolyl-glutaric acid

 $C_7^7H_7CH(CH_2\cdot CO_2H)_2$ Flürscheim, B. Ueber p-Methylbenzylidenacetessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (787-791). [1540 1930 13401.

ACIDS ChH2n-12O4

Acids C10H8O4 Mucophenoxybromic Acid CO.H. C(OPh): CBr. CHO

Phenylhydrazone C₁₆H₁₃O₃N₂Br i.e.

CO2H. C(OPh). CBr. CH: N2HPh and Semicarbazone

CO2H.C(OPh): CBr.CH: N2H.CO.NH2 Bistrzycki, A[ugustin], und Herbst, C. Ueber einige aliphatische γ- und aromatische o-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1010–1021). [1320] 1630 1930 1910].

Acids C₁₃H₁₄O₄

ε-Benzoyl-β-propionyl-propionic acid

 $\begin{array}{ccc} C_{13}\dot{H}_{14}O_4 & i.e. \\ Bz.\,CH_2.\,CH_2.\,CO.\,CH_2.\,CH_2.\,CO_2H \\ (Phenylheptanedionoic\ acid.\ Phenacyl-\\ \end{array}$ levulie acid). Salts and oxime.

Kehrer, E[duard] A[lex]. Zur Kenntniss der Phenacyllävulin-[Phenheptandion-(4.7)-]säure- (1) und über eine neue Carbonsäure C₁₃H₁₃O₂N der Pyıro-gruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1263–1268). [1930].

ACIDS ChH2n-18O4

Acids C14H10()4 Oxybenzoylbenzoic Acid

 $C_6H_4(OH)$. CO. C_6H_4 . CO_2H Tetrachloro-m-oxy-diethylamino-benzoyl.

benzoic acid $C_{18}H_{15}U_4NCI_4$ i.e. $NEt_2 \cdot C_6H_3(OH) \cdot CU \cdot C_6CI_4 \cdot CU \cdot H$ **Haller,** A., et Umbgrove, H. Paris. Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (745-749). [1530 5020].

SULPHONIC ACIDS WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

ACIDS CaHguesO5S

Acids C7H6O5S

o-Sulphobenzoic Acid

SO₅H.C₅H₄.CO₂H **Holmes,** W. B. . . . Action of Chlorides of Orthosulphobenzoic and of Paranitroorthosulphobenzoic Acids on Urea. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (202–216). [1310].

Mono-amide SO₅H. C₅H₄. CO. NH₂ **Holmes,** Willis B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (202-216). [1310].

Mono-urcide SO₃H. C₆H₄. CO. NH. CO. NH₂ and Di-ureide

NH. CO.NH.SO., C.H.CO.NH. CO.NH. Holmes, Willis B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (202–216). [1310].

Imide C_5H_4 $\begin{pmatrix} SO_2 \\ CO \end{pmatrix}$ NH (Saccharin).

Défournel, H. Action de la saccharine sur l'urée de la phényl-hydrazine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (604–606). [1630–1660].

Sur le saccharinate de quinine basique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (606-607). [3010 1660].

Sur quelques nouveaux saccharinates métalliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (322–329).

Leys, Alexandre. Nouvelle réaction de la saccharine (sulfimide benzoïque). Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1056–1058). [6150].

Ammonium Salt of Saccharin C₇H₄O₃NSNH₄: "Sucramine."

Ehrlich, F. Ueber den neuen Süssstoff "Sueramin" und über das Ammoniak-Salz des Saccharins. D. Zuckerind., Berlin, 26, 1901, (1337-1339). [1630 6500 Q 1885].

 $p ext{-}Nitro-o-sulphobenzoic}$ Acid $C_bH_c(NO_c)(SO_5H)$, CO_2H Benderson, W[illiam] E[dward]. Bal-

Henderson, W[illiam] E[dward]. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (1-26).

Mono-amide SO₃H. C₆H₃ (NO₂). CO. NH₂ **Holmes,** Willis B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (202-216). [1310]. Mono-ureide SO₃H.C₆H₃(NO₂).CO.XH₂

Holmes, Willis B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (202-216). [1310].

BENZENOID ACIDS WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

ACIDS CnH2n-3()5

Acids CaHeOs

Trioxybenzoic Acid $C_6H_2(OH)_3 \cdot CO_2H$ (Gallie Acid).

Pottevin, H. Sur la constitution du gallotannin. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (704–706). [8010—1850].

Power, F[rederick] B., and Shedden, F. [Ethyl dinitrodiacetylgallate, ethyl dinitrotriacetylgallate and its sodium salt, ethyl amidogallate hydrochloride, diazoethylgallate, and ethyl diamidogallate hydrochloride]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (242–243).

p-Ethoxyphenylamide C₆H₁(OH)₃. CO. NH. C₆H₄OEt [Also p-methoxyphenylamide and o-methoxyphenylamide].

Gnehm, R., und Gansser, Aug. W. E. Ueber Gallaminsäurederivate. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (77–93). [1630 1230 5020 1930].

2:5:4:3:1 - Bromotrihydroxy - benz - amide $C_6HBr(OH)_3$. $CONH_2$. (Bromogallamide). [And its tetra-acetyl derivative].

Gnehm, R., und Gansser, Aug. W. E. Ueber Gallaminsäurederivate. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (77-93).

Dibromo-trihydroxy-benzamide. (Dibromogallamide). [And its tetra-acetyl derivative].

Gnehm, R., und Gansser, Aug. W. E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (77-93).

Acids CsHsO4

Dioxyphenylacetic Acid C₆H₃(OH)₂. CH₂. CO₂H

Orton, K. J. P., and Garrod, Archibald E. [Dibenzoyl-homogentisic acid and amide]. J. Physiol., Cambridge, 27, 1901, (89-94). [6150 8000].

ACIDS CaHan-1005

Acids C8H6O5

Oxyphthalic Acids C₆H₃(OH)(CO₂H)₂

Lawrence, W. T., and Perkin, W. H., jun. [Formation of hydroxyisophthalic acid from ethyl sodio-glutaconate]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (47-48). [1310 1340].

Monoper-phthalic acid $C_6H_4(CO_2H)(CO_3H)$

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor. Ueber Persäuren und Peroxydsäuren zweibasischer organischer Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (762-767).

> CHO. C₆H₂(OH)₂. CO₂H Acid Dimethul derivative:-

> > Opianic Acid

CHO. C₆H₂(OMe)₂. CO₂H

Benzoyl-hydrazone $C_{17}H_{19}O_5N_2$ i.e. $C_6H_2(OMe)_2(CO_2H)$. $CH:N_2HBz$ and N-phenyloxime C16H15O5N i.e. CO2H. C2H2(OMe)2. CH(ONPh)

Bistrzycki, A[ugustin], und Herbst, C. Ueber einige aliphatische γ - und aromatische o-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1010–1021). [1320 1630 1930 1910].

Opianylidene-p-amino-phenol C16H15O5N i.e. CO2H. C6H2(OMe)2. CH: NC6H4OH Bistrzycki, A., und Herbst, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1010–1021). [1320 1630 1930 1910].

Acids C9H8O5 Oxyphenylmalonic Acid C6H4(OH). CH(CO6H)

Dinitro-phenoxy-phenyl-malonic acid. Ethyl ester. PhO. C6H2(NO2)2. CH(CO2Et)2

Jackson, C. L., and Cohoe, W. P. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (1-9). [1130 1630].

Acids C10H10O5

Trioxymethylcinnamic Acids C₆H₂(OH)₃. CMe: CH. CO₂H

Anhydrides C10H8O4

4-Methyl-aesculetin $C_6H_2(OH)_2$ CMe : CH $C_6H_2(OH)_2$ CO

Pechmann, H[ans] v., und Krafft, E. v. Leber Cumarine aus Oxyhydrochinon. (Studien über Cumarine. VIII. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (423–426). [1230].

a-Chloro-\beta-methyl-daphnetin

 $C_{10}H_7O_4C1$ i.e. $C_6H_2(OH)_2$ CMe:CC1 COH_2COH_3

Pechmann, H[ans] v., und Hanke, Erwin. Ueber Cumarine aus Phenolen und negativ substituirten Acetessigestern. (Studien über Cumarine. V. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34,** 1901, (354–362). [1230 1310].

ACIDS CaH2n-12O5

Acids C10H8O5

Benzoyl-malonic Acid C_6H_5 . CO. $CH(CO_2H)_2$

Seminitrile Bz . CHCv . CO.H (Benzoyl cyanoacetic acid).

Nitrobenzoylcyanoacetic acid.

Ethyl ester C12H10O5N2 i.e. NO2. C6H4. CO. CHCy. CO2Et.

Mavrojannis. Préparation des éthers nitrobenzoyleyanacétiques isomériques, ortho, méta et para et du chlorure d'orthonitrobenzoyle cristallisé. Paris, C.R. Acad. sci., 132, 1901, (1054–1055).

Oxyphenylmethylene-malonic Acid $C_6H_4(OH)$. $CH: C(CO_9H)_9$

Seminitrile.

a-Cyano-m- and p-oxy-cinnamic acids C10H7O3N i.e. $C_bH_4(OH)$. CH:CCy. CO_2H

Figuet, Edmond. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (591-598). [1230].

Oxyphenyl-fumaric Acid.

 $C_bH_4(OH) \cdot C(CO_2H) : CH \cdot CO_2H$

Anhydride:-

Coumarin 4-carboxylic acid

 $C_{10}H_6O_4$ i.e. $C_bH_4 < C_0CO_2H$): Cfl

[and its ethyl ester].

Pechmann, H[ans] v., und Krafft, E. v. Ueber Cumarine aus Phenol. (Studien über Cumarine. VII. Mittheilung), Berlin, Ber. D. chem, Ges., 37, 1901, (421-423). [1230].

SULPHONIC ACIDS WITH SIX OXYGEN ATOMS.

ACIDS CaHenesOsS

Acids C7H6O6S

Oxysulphobenzoic Acid

 $\begin{array}{c} C_{_{0}}H_{3}(OH)(SO_{3}H):CO_{2}H\\ \textit{(Sulpho-salicylie acid)} \ Salts:-\\ CO_{2}H:C_{5}H_{3}(OH):SO_{3}KHF;\\ C_{7}H_{5}O_{6}K2HF; \ and \ C_{7}H_{5}O_{6}Rb2HF \end{array}$

Weinland, R. F., und Kappeller, G. Ueber die Anlagerung von Fluorwasserstoff an Salze der Aethylschwefelsäure und einiger Sulfonsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (357-378). [1310].

ACIDS ChH2n-20ObS

Acids ('14H8O8S

Oxyanthraquinone sulphonic Acid

C₁₄H₆O₂(OH) . SO₃H

Oxy-dicthylamino-anthraquinone sulphonic acid $C_{18}H_{17}O_6NS$ i.e. $C_6H_4:C_2O_2:C_6H(OH)(NEt_2).SO_3H$ Haller, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (205-213).

soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (205-213) [1530].

BENZENOID ACIDS WITH SIX OXYGEN ATOMS.

ACIDS ('nH2n-100)6

Acids C8H6O6

Dioxybenzene dicarboxylic Acids. $C_6H_2(OH)_2(CO_2H)_2$

Methyl derivative.

C₁₀H₁₀O₈ i.e. C_cH₂(OMe)₂(CO₂H), **Gilbody**, A. W., Perkin, W. H., jun., and Yates, J. [m-Hemipinic acid, from the oxidation of trimethylbrazilin, and its silver salt, anhydride and ethylimide; also the action of hydrochloric acid on it]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1396–1411). [1350–5020].

Perterephthalic Acid C₆H₄(CO₃H)₂
Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor.
Ueber Persäuren und Peroxydsäuren
zweibasischer organischer Säuren.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901,
(762–767).

Ethylester. C₆H₄(CO.O.OEt)₂ **Baeyer,** Adolf, und Villiger, Victor.
Ueber Aethylhydroperoxyd. Berlin,
Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (738–749).
[1210 1930].

ACIDS C_nH_{2n-12}O₆

Acids C9H0O6

Benzene tricarboxylic Acid $C_6H_3(CO_2H)_3$ Trimesic acid.

Lawrence, W. T., and Perkin, W. H., jun. [Formation of methyl and ethyl trimesate from methyl and ethyl sodio-dicarboxyglutaconate. Reduction of trimesic acid]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (47–48). [1310 1340].

Amylester ('rH3(CO2C5H11); Wislicenus, Wilhelm, und Bindemann, Willi. Ueber den Formylessigester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (18-42). [1310–1930–1320].

Acids C₁₀H₈O₆

Dioxyphenylmaleïc Acid $({}^{\circ}_{6}H_{3}(OH)_{2} . C(CO_{2}H) : CH . CO_{2}H.$

(Resorcyl-maleïc acid.)

Pechmann, H[ans] v., und Graeger, Erdmann. Ueber Oxycumarincarbonsäuren. (Studien über Cumarine. VI. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (378–386).

Anhydride.

 $C_{10}H_6O_5 \ \textit{i.e.} \ C_6H_3(OH) \stackrel{\textstyle C}{\swarrow} C \stackrel{\textstyle (CO_2H)}{\longrightarrow} \stackrel{\textstyle CH}{\circlearrowright}$

Umbelliferone β -carboxylic acid.

Hydroxy-coumarin carboxylic acid [and its methyl, acetyl, and bromoderivatives. Also umbelliferone a-carboxylic acid].

Pechmann, H[ans] v., und Graeger, Erdmann. Ueber Oxycumarincarbonsäuren. (Studien über Cumarine. VI. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (378–386).

Acids ('12H12()6

α-Phenyl-tricarballylic Acid

(°O₂H . CH₂ . CH (CO₂H) . CHPh . CO₂H (Phenylpropane tricarboxylic acid.)

Stobbe, Hans, und Fischer, Richard. Der 3-Phenylcyclopentanondicarbon-säuremethylester und die 3-Phenylcyclopentanon-4-carbonsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (239–246). [1340 1540].

eta c i d s $C_{13}H_{14}O_{8}$ eta-Phenyl-n-butane- $lpha\gamma\delta$ -tricarboxylic Acid

CO₂H.CH₂. CHPh.CH(CO₂H).CH₂. CO₂H **Stobbe**, Hans, und Fischer, Richard. Die β-Phenylbutan-αγδ-tricarbonsäure (B-Phenyl-n-butantricarbonsaure). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (232-239). [1310].

ACIDS ChH2n-14O6

p-Methylbenzylidenebisacetoacetic Acid.

Ethylester, C₂₀H₂₆O₆ i.e. C₆H₄Me. CH(CHAc. CO₂Et)₂.

Flürscheim, B. Ueber p-Methylbenzyl-Berlin, Ber. D. 1901, (787-791). idenacetessigester. Ges., 34, chem. 1930 1340]. [1540]

ACIDS ChH2n-12O6

Acid (19H160)

Dibenzoyl-glutaric Acid CHo(CHBz.COoH),

Ethyl ester. ('H2(CHBz.('O2Et)2 [Preparation].

Japp, Francis R., and Michie, Arthur C. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1016). [1530 1230 1240 1140].

SULPHONIC ACIDS WITH SEVEN OXYGEN ATOMS.

Acids ChH2n=6O2S

Acid C6H6O7S

Phenol disulphonic Acid C₆H₃(OH) (SO₃H)₂

[Action of mercuric oxide on its sodium salt].

Lumière, A., Lumière, L., et Perrin, F. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (635-637). [1230 3000 0380].

BENZENOID ACIDS WITH SEVEN OXYGEN ATOMS.

ACIDS C.H. 2n-12O7

Acid C10H8O7

Trioxyphenylmaleïc Acid

 $C_6H_2(OH)_3$. $C(CO_2H)$: CH. CO_2H Anhydride: .Esculetin 3-carboxylic acid $C_6H_2(OH)_2$ $CH: \dot{C} \cdot CO_2H$ $O - \dot{C}O$

[and its ethyl ester].

Pechmann, H[ans] v., und Krafft, E. v. Ueber Cumarine aus Oxyhydrochinon. (Studien über Cumarine. VIII. Mittheilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (423–426). [1230].

. Esculetin 4-carbo eglic acid $C_6H_2(OH)_2$ $C(CO_2H): CH$ CO

[its ethyl ester and its dimethyl derivative].

Pechmann, H[ans] v., und Krafft, E. v. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (423-426).

BENZENOID ACIDS WITH EIGHT OXYGEN ATOMS.

ACIDS CuHon-22O8

Acids C16H10O8

Peroxy-anhydro-diphthalic Acid

 $O_2(CO.C_bH_4.CO_2H)_2$

Phthalic acid peroxide.

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor. Ueber Persäuren und Peroxydsäuren zweibasischer organischer Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (762-767).

ACIDS CaH2n-26O8

Acids C22H18O8

Dicinnamyl-tartaric Acid.

Cohen, J. B., and Whiteley, C.E. [Tetrabromodicinnamyltartaric acid and the action of alkalis on it]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1308–1309). [1240 1310 1320].

SULPHONIC ACIDS WITH NINE OXYGEN ATOMS.

ACIDS CnH2n-6O9S2

Acids C6H6O9S2

Pyrogallol disulphonic Acid

 $C_6H(OH)_3(SO_3H)_2$ Delage, Marcel. Sur les acides pyrogallolsulfoniques. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (421–423).

BENZENOID ACIDS WITH TEX OXYGEN ATOMS.

ACIDS C_nH_{2n-16}O₁₀

Acids C11H6O10

Pyromellitic Acid C₆H(CO₂H)₅

Verneuil, A. Produits secondaires formés dans l'action de l'acide suffurique sur le charbon de bois. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1340–1343). [0210].

Verneuil, A. Sur les produits secondaires formés dans l'action de l'acide sulfurique sur le charbon de bois. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (684-687). [0210].

ACIDS C.H20-18010

Acid ('15H12()16

Hexa-oxy-diphenylmethane dicarboxylic Acid.

('H₂((',H(OH)₃,C'O₂H)₂) A mide.

(Hexa-oxy-methylene-dibenzamide).

Gnehm, R., und Gansser, Aug. W. E. Ueber Gallaminsäurederivate. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (77–93). [1630–1230–5020–1930].

BENZENOID ACIDS WITH TWELVE OXYGEN ATOMS.

ACIDS ChHan-180,

 $\begin{array}{ccc} \textbf{Acids} & C_{12}H_5O_{12} \\ \textbf{Mellitic Acid} & C_6(CO_2H)_6 \end{array}$

Verneuil, A. Produits secondaires formés dans l'action de l'acide sulfurique sur le charbon de bois. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1340-1343); Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (684-687).

SULPHONES.

Ullmann, F., und Pasdermadjian, G. Ueber eine neue Synthese aromatischer Sulfone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1150–1156). [1230–1630].

Sulphones with Two Oxygen Atoms.

STIPHONES CnHin-6028

Sulphones C₈H₁₀O₂S p-Tolyl methyl sulphone C₅H₅, SO₂, CH₃

Meyer, Ernst von. Zur Kenntniss der Para-Toluolsulfinsäure. (Nach eigenen Versuchen und den Untersuchungen von Dr. R. Nake, und Dr. M. Gmeiner.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (167–183). [1630 5020].

p - Tolyl phenylaminomethyl sulphone C₇H₇, SO₂, CH₂NHPh

Meyer, Ernst von. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (167-183).

Di-p-tolyl imino-dimethyl disulphone (C₇H₇, SO₂, ('H₂)₂NH

Meyer, Ernst von. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (167-183).

SULPHONES CaH2B-1402S

Sulphones C12H10O2S

Diphenyl sulphone C_6H_5 . SO_2 . C_6H_5

o- and p-Nitro-diphenyl sulphone C₁₂H₉O₄NS i.e. PhSO₂C₆H₄NO₂

Ullmann, F., und Pasdermadjian, G. Ueber eine neue Synthese aromatischer Sulfone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1150-1156).

o- and p-Amino-diphenyl sulphone C₁₂H₁₁O₂NS i.e. Ph. SO₂. C₈H₄NH₂

Ulimann, F., und Pasdermadjian, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1150-1156).

2, 4-Dinitrodiphenyl sulphone $C_{12}H_8O_6N_2S$ i.e. $PhSO_2C_6H_3(NO_2)_2$ and 2, 4, 6-Trinitrodiphenyl sulphone $C_{12}H_7O_5N_2S$ i.e. $Ph.SO_2.C_6H_2(NO_2)_3$

Ullmann, F., und Pasdermadjian, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, (1150–1156).

2, 4-Diaminodiphenyl sulphone $C_{12}H_{12}O_2N_2S$ i.e. Ph. $SO_2 \cdot C_6H_3(NH_2)_2$

Ulimann, F., und Pasdermadjian, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1150–1156).

Sulphones $C_{13}H_{12}O_2S$

Phenyl o-tolyl sulphone C₆H₅. SO₂. C₆H₄Me

Canter, Hall. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (96-111). [1530].

Phenyl p-tolyl sulphone.

Aminophenyl p-tolyl sulphone $C_5H_4(XH_2)$. SO_2 . C_5H_4Me

Bamberger, Eug., und Rising, Adolf. Ueber die Einwirkung von p-Tolylsulfinsäure auf \(\beta\)-Phenylhydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (241-253). [1130].

SCLPHONES WITH THREE OXYGEN ATOMS.

SULPHONES CaH2n-6O3S

Sulphones C₈H₁₀O₃S

p-Tolyl oxymethyl sulphone

Meyer, Ernst von. Zur Kenntuiss der Para-Toluolsulfinsäure. (Nach eigenen Versuchen und den Untersuchungen von Dr. R. Nake und Dr. M. (meiner.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (167–183). [1630 5020].

SULPHONES ChH2n-14O3S

Sulphone $C_{12}H_{10}O_3S$

o-Oxy-diphenyl sulphone.

Ph.SO₂.C₆H₄OH

Ullmann, F., und Pasdermadjian, G. Ueber eine neue Synthese aromatischer Sulfone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1150-1156). [1630].

SULPHONES WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

SULPHONES ChH2n-14O4S

Sulphones C₁₂H₁₀O₄S

Dioxy-diphenyl sulphone

 C_6H_5 , SO_2 , $C_6H_3(OH)_2$

Jackson, C. L., and Koch, W. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (10–46). [1230–1530].

SULPHONES CaH2n-14O4S2

 $\begin{array}{ccc} \textbf{Sulphones} & C_{14}H_{14}O_4S_2\\ \textbf{Di-p-tolyl} & \textbf{disulphone}\\ C_6H_4Me & .SO_2 & .SO_2 & .C_6H_4Me \end{array}$

Meyer, Ernst von. Zur Kenntniss der Para-Toluolsulfinsäure. (Nach eigenen Versuchen und den Untersuchungen von Dr. R. Nake und Dr. M. (Hmeiner.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (167–183). [1630 5020].

1340 REDUCED BENZENOID
ACIDS AND CYCLIC ACIDS
OTHER THAN BENZENOID
ACIDS.

Dieckmann, W. Ueber cyklische ß-Ketoncarbonsäureester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1540 1910 1930 1310 1940].

Parsons, Charles Lathrop. The Identification and Properties of α and β -Eucaine. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (885–893).

Wallach, O[tto], [Westphalen, W., v., Neumann, Edgar]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (51. Abhandlung.) Beobachtungen in der Fenchon-Reihe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 345, 1901, (273–303). [1140 1240 1540 1640 M3120].

Wenzel, G. Ueber die Einwirkung von Halogen und Schwefelkohlenstoff auf Natriummethylenverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1043– 1050). [1920—1310—1540].

ACIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS.

ACIDS C_nH_{2n-2}O₂

Acids C4H6O2

Ethylene-acetic Acid

 CH_2 $CH \cdot CO_2H$

Chloride CAH5OCI

Henry, L[ouis]. Sur . . . [le chlorure éthyléno-acétique]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (255–258). [1640 1240].

$\begin{array}{ccc} \textbf{Acids} & \texttt{C}_9 \textbf{H}_{16} \textbf{O}_2 \\ \textbf{Hexahydro-xylic} & \textbf{Acids} \\ \textbf{C}_8 \textbf{H}_9 \textbf{Me}_2 \cdot \textbf{C} \textbf{O}_2 \textbf{H} \end{array}$

Lees, F. H., and Perkin, W. H., jun-[cis- and trans- Hexahydro-xylic Acids]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (356–361).

Dihydro-campholytic Acid

Noyes, W. A., and Blanchard, W. M. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (281-292).

Dihydroinfracampholenic Acid.

Bromo derivatives: C₉H₁₄O₂Br₂, C₉H₁₃O₂Br₃.

Forster, Martin Onslow. [Di- and tribromodihydroinfracampholenic acid]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (114-117).

ACIDS CnH2n-4O2

Acids C.H.O.

Cyclopentene carboxylic Acid C5H7. CO2H

2- Amino - cyclopentene carboxylic acid Ethyl ester. C₈H₁₃O₂N *i.e.*('H₂. ('NH₂)) C. CO Et

Dieckmann, W. Liebigs Ann. chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). 1910 1930 1310 1940].

Phenyl-2-hydrazino-cyclopentene 1-0011boxylic acid.

Ethylester C14H18O2N2 i.e. $\operatorname{CH}_2 \subset (\operatorname{C}_2\operatorname{H}_2\operatorname{Ph}) \subset \operatorname{C}_2\operatorname{Et}$

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1540 1910 1930 1310 1940].

Acids CH1 ()

Methyl cyclopentane carboxylic Acid

C.H.Me. CO.H

3-Methyl-△¹-cyclopentene carboxylic Acid.

 $C_7H_{10}O_2$ i.e. CHMe $\left\langle \begin{array}{c} CH \\ C_2H_4 \\ \end{array} \right\rangle$ C. CO₂H

Dieckmann, W. Ueber cyklische β-Ketoncarbonsäureester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27-109). [1549 1910 1930 1310 1940].

4-Methyl-△1-cyclopentene carboxylic Acid.

Phenyl- 2 - amino- 4- methyl- \$\Delta^1\$-cyclopentene carboxylic anilide C19H20ON2 i.e. (CH, .C(NHPh) CHMe − CH₂ C. CONHPh

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1540 1910 1930 1310 1940].

Tetrahydrobenzoic Acid (', H., CO. H

o-Amino-A1-tetralightrobenzoic acid. Ethyl ester C9H15O2N i.e. CH. CH2. C(NH2) C. CO₂Et

Dieckmann, W. Ueber cyklische

β-Ketoncarbonsäureester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (27-109). [1540 1910 1930 1310 1940].

Acids CaH12O2

Cycloheptene carboxylic Acid C2H11. CO2H

Willstätter, Richard. Synthese des Tropidins. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (129-144). [3010 1140 1640].

\triangle^1 and \triangle^2 -Cycloheptene carboxylic Acid.

Willstätter, Richard, Synthesen in der Tropingruppe. I. Synthese des Tropilidens. II. Synthese von monocyklischen Tropinbasen. III. Synthese des Tropans und Tropidins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (204–374).

Acids ('9H14O2

Tetrahydrodimethylbenzoic Acid C. H. Me. CO. H

Lees, F. H., and Perkin, W. H., jun. [A-Tetrahydro-xylic acid, and its methyl ester and anilide]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (351–355).

Perkin, W. H., jun., and Yates, J. [A- and D-tetrahydro-xylic acids and their oxidation. B-Tetrahydro-xylic acid. \(\Delta^1\)-Tetrahydro-xylic acid and its conversion into 2-bromohexahydro-xylic acid and into xylic acid]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1373-1396).

Isolauronolic Acid

CMe₂ CH₂ CH₂

(Trimethylcyclopentene carboxylic acid).

Lees, F. H., and Perkin, W. H., jun. [Action of Aluminium Chloride on iso-Lauronolic Acid]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (356-361).

Ethyl ester C11H18O2

Wahl, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (804–808). [1320].

Campholytic Acid C₈H₁₃. CO₂H

Blanc, G. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (73–84).

Noyes, W. A., and Blanchard, W. M. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (281–292).

Infracampholenic Acid.

Forster, Martin Onslow. Infracampholenic Acid. . . [and amide]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (108-

Fenchocamphonitrile C₈H₁₃CN

Wallach, O[tto], [Westphalen, W. v., Neumann, Edgar]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele, (51. Abhandlung.) Beobachtungen in der Fenchon-Reihe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (273–303). [1140 1240 1540 1640 M 3120].

ACIDS ChHan-sO

Acids ('8H8O.

Cycloheptatriene carboxylic acid ('7H7. CO2H
Willstätter, Richard. Liebigs Ann.

Chem., Leipzig, 317, 1901, (204-265).

Norcaradiene 7-carboxylic Acid CH:CH,CH,CH CH:COgH

[Its ethyl ester, amide, anilide, dibromide, and tetrabromide].

Braren, W., und Buchner, E. Ueber Pseudophenylessig- oder Norcaradiëncarbonsäure. (V. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (982-997).

CYCLIC ACIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS.

ACIDS ChH2n-O3

Acids C.H.O.

2-Cyclopentanol carboxylic Acid

CH₂ CH(OH) CH₂ CH₂ CH CO₂H Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem.,

Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1540] 1910 1930 1310 19401.

Acids C7H12O3

1-Methyl-cyclopentanol carboxylic Acid

 ${
m CH_2} \left< {
m CH(OH) \over
m CH_2 \cdot CH_2} \right> {
m CMe \cdot CO_2H}$ Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem.,

Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1540] 1910 1930 1310 1940].

3-Methyl-2-cyclopentanol carboxylic Acid

CHMe (CH(OH) (CH, CO₂H)

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem.,
Leipzig, 317, 1901, (27–109). [1540]

Acids C₈H₁₄O₃

γ-Oxycycloheptane carboxylic Acid

 $\begin{array}{cccc} \mathrm{CH_2} \cdot \mathrm{CH_2} & - & \mathrm{CH_2} \\ \mathrm{CH_2} \cdot \mathrm{CH(OH)} \cdot \mathrm{CH_2} \end{array}$ $\begin{array}{cccc} \mathrm{CH} \cdot \mathrm{CO_2H} \end{array}$ Lactone C.H 1202

Willstätter, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204-265).

Synthese des Tropidins. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (129–144). [3010 1140 1640].

> Oxydimethylcyclopentane carboxylic Acid.

Perkin, W. H., jun., Thorpe, J. F., and Walker, C. [Dimethylhydroxypentamethylenecarboxylic acid, and the action of sulphuric acid on it]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (783–785).

Acids C9H16O3 Oxy-dihydro-campholytic Acid ('sH14(OH), ('O2H

Noyes, W. A., and Blanchard, W. M. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (281-292).

Oxyhexahydrodimethylbenzoic Acid C₆H₈Me₂(OH). CO₂H

Lees, F. H., and Perkin, W. H., jun. [Hydroxyhexahydro-xylic acids and their lactones]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (341–351).

Lactone C9H14O2 i.e. C6H8Me2

Perkin, W. H., jun., and Yates, J. [Action of hydrobromic acid on the cislactones of hydroxyhexahydro-xylic acid. Formation of the cis-modifications (C and D) of bromhexahvdro-xylic acid. The lactones of A- and B-hydroxyhexahydroxylic acids and their conversion into A- and B-bromohexahydro-xylic acids and A- and B-tetrahydro-xylic acids]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1373 1396).

ACTES CaHen-403

Acids C6H8O3

2 - Ketocyclopentane carboxylic

Acid.

Ethylester C₈H₁₂O₃ i.e.

CH₂.CO

CH.CO₂Et

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem.,

Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1540 1910 1930 1310 1940].

Acids C7H10O3

2-Keto-cyclohexane 1-carboxylic Acid.

Ethylester C9H14O3 i.c. CH₂ (CH₂, CH₂) CH . CO₂Et

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem.,

Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1540 1910 1930 1310 1940].

2-Keto-1-methyl-cyclopentane carboxylic Acid.

CH₂/CO CH₂/CH

2-Keto-3-methyl-cyclopentane carboxylic Acid. Ethyl ester.
CHMe (C) CH . CO2Et

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109).

2-Keto-4-methyl-cyclopentane carboxylic Acid. Ethyl ester.

CH₂. CO CHMe. ('H₂) CH. ('O₂Et **Dieckmann**, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109).

Acids C₈H₁₂O₃

Dimethylketocyclopentane carboxylic Acid.

Perkin, W. H., jun., Thorpe, J. F., and Walker, C. [Dimethylketopentamethylenecarboxylic acid, and its oxime and semicarbazone; also its oxidation]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (782-785).

1-Methyl-2-keto-cyclohexane 1-carboxylic Acid.

Ethylester C₁₀H₁₀O₃ i.e. CH₂ CH₂ CO CMe CO₂Et Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem.,

Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1540 1910 1930 1310 1940].

2-Keto-cycloheptane carboxylic Acid.

Ethylester $C_{10}H_{16}O_3$ i.e. $CO_2Et.CH \angle CO.CH_2.CH_2$ $CH_2.CH_2$

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27-109). [1540 1910 1930 1310 1940].

Acids C10H16O3

2-Keto-4-methyl-1-isopropyl-cyclopentane carboxylic Acid.

Ethyl ester C12H20O3 i.e. $\begin{array}{c} \text{CHMe} & \stackrel{CH_2\ .\ CO}{\text{CH}_2} & \text{CO} \\ \stackrel{C}{\text{CH}_2} & \text{CO}_3 \\ \text{Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem.,} \end{array}$

Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1540 1910 1930 1310 1940].

Oxyfenchenic Acids.

Wallach, O[tto], [Westphalen, W. v., Neumann, Edgar]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (51. Abhandlung.) Beobachtungen in der Fenchon-Reihe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (273–303). [1140) 1240 1540 1640 M 3120].

ACIDS ChH2n-602

Acids C8H10O3

Dimethylketodicyclopentane carboxylic Acid.

Perkin, W. H., jun., Thorpe, J. F., and Walker, C. [Dimethylketodicyclo-pentanecarboxylic acid, and its silver salt, semicarbazone and hydrazone; also its oxidation and reduction]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (779–783).

Acids C9H12O3

Trimethylketodicyclopentane carboxylic Acid.

Perkin, W. H., jun., Thorpe, J. F., and Walker, C. [Trimethylketodicyclopentanecarboxylic acid and its semicarbazone]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (787).

ACIDS CnH2n-12O3

Acids C12H12O3

3 - Phenylcyclopentanone 4 - carb oxylic Acid.

 $(O < CH_2 \cdot CH \cdot CO_2H + CH_2 \cdot CH_$

Stobbe, Hans, und Fischer, Richard. Der 3 - Phenylcyclopentanondicarbonsäuremethylester und die 3-Phenyleyclopentanon-4-carbonsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (239–246). [1330 1540].

Acids $C_{14}H_{16}O_3$

Benzylmethylketocyclopentane carboxylic Acid.

 CH_2 . CO $C(CO_2H)$. CH_2Ph

2-Keto-1-phenylaminobenzyl-4-methyl-cyclopentane-1-carboxylic

Acid.

Ethylester C₂₂H₂₅O₃N i.e.

CH₂. CO
CHGe. CH₂

C(CO₂Et). CHPh. NHPh

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1540 1910–1930–1310–1949].

Cyclic Acids with Four Oxygex Atoms.

ACIDS CaH2n-4O4

Acids ('9H14()4

Camphopyric Acid.

Wallach, O[tto], [Westphalen, W. v., Neumann, Edgar]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (51. Abhandlung.) Beobachtungen in der Fenchon-Reihe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (273–303). [1140 1540 1540 M 3120].

Acids C₁₀H₁₆O₄

Camphoric Acid C₈H₁₄(CO₂H)₂

Armstrong, H. E., and Lowry, T. M. [Camphor-α-sulphonic acid, sulphobromide, sulphochloride and sulphopiperidide]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (182–183).

phor-a'-sulphochloride, and its anhydride, and the anhydride of dichlorocamphorsulphonamide]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (182-183).

[α-Bromocamphor-α'-sulphonic acid and its calcium salt, the sulphochloride, sulphonamide and its anhydride, sulphonamide and sulphopiperidide; also the anhydride of dibromocamphorsulphonamide]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (182–183).

phoric acid and anhydride]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (217–218). [1540].

(D-1881)

Blanc, G. Sur la constitution de l'acide camphorique et sur une des migrations qui s'accomplissent dans sa molécule. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (73-84). [1350].

Noyes, William A[lbert], and Blanchard, W. M. Racemic Campholytic Acid and Racemic Dihydrohydroxycampholytic Acid. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (281-292).

Perkin, W. H., jun., and Yates, J. The Action of Aluminium Chloride on Camphoric Anhydride. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1373–1396).

Lapworth, Arthur, and Lenton, Walter Henry. The Constitution of Bromocamphoric Anhydride. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1284–1293) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (37–38) [Abstract].

Lees, F. H., and Perkin, W. H., jun. The Action of Aluminium Chloride on Camphoric Anhydride. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (332–361).

$\textbf{Acids} \quad C_{11}H_{18}O_4$

$\begin{array}{ccc} \textbf{Carbofenchonone} & \textbf{dicarboxylic} \\ \textbf{Acid} & C_{11} H_{18} O_4 \end{array}$

Wallach, O[tto], [Westphalen, W. v., Neumann, Edgar]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (51. Abhandlung.) Beobachtungen in der Fenchon-Reihe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (273–303). [1140 1240 1540 1640 M 3120].

Acids CaH_{2n-6}O₄

Acids C₈H₁₀O₄

Tetrahydroisophthalic Acid.

 $C_6H_8(CO_2H)_2$

Lawrence, W. T., and Perkin, W. H., jun. . . . Conversion of tetrahydrotrimesic acid into tetrahydroisophthalic acid. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (47–48). [1310–1330].

Acids $C_{10}H_{14}O_4$ Camphanic Acid.

Lapworth, Arthur, and Lenton, Walter Henry. [Action of phosphorus pentabromide on camphanic acid, and action of phosphorus chlorides on its amide; also its constitution]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1284–1293) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (37–38) [Abstract].

Diketotrimethylcyclohexane carboxylic Acid.

Crossley, Arthur William. 2:6-Diketo-3:4:4-trimethylhexamethylene-3-carboxylic acid, ethyl ester]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (138–147).

Acids C11H15O4

Oxycamphor carboxylic Acid.

Lapworth, Arthur, and Chapman, Edwin M. aa-Hydroxycamphorearboxylic Acid, [nitrile, amide, and acetyl derivative]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (377–386) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (28) [Abstract].

ACIDS CaHen-1204

Acid C12H12O4 Bis-cyclo-pentadiene dicarboxylic

Acid CO2H.C5H5:C5H5.CO1H Thiele, Johannes. Ueber Abkömmlinge des Cyclopentadiëns. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (68–71). [1140].

CYCLIC ACIDS WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

ACIDS CLH 1 -405

Acids CH1005 Oxydimethylcyclopropane dicarboxylic Acid.

CMe₂ C(OH). CO₂H CH. CO₂H

(Oxycaronic acid). Methyl derivative $C_*H_{11}O_5$ i.c. C,HMe2(OMe)(CO,H),

Perkin, W. H., jun., and Thorpe, J. F. Methoxycaronic acid and its anhydride; also the action of sulphuric and hydrobromic acids on it]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (761-763).

Ethyl derivative.

C₆H₁₄O₅ i.c. C₅HMe₂(OEt)(COH), **Perkin**, W. H., jun., and Thorpe, J. F. [Ethoxycaronic acid, its calcium and silver salts, anhydride and ethyl ester; also the action of sulphuric and hydrobromic acids on it]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (759–763).

ACIDS CaHan-EO5

Acid $C_{\xi}H_{1\xi}O_{5}$.

Tetrahydro-oxyphthalic Acid

 $C_cH_7(OH)(CO_cH)$ Sleen, G[osen] van der. $[On \Delta^3]$ tetrahydro-2-oxyphthalic acid (1, 2), pro-

duced by the action of alkalis on a-hydroxybutenoic-acid-amide and on orthoketohexahydrobenzoic acid]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (79–83) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (15-20) (Dutch). [1320 1310].

2-Ketocyclohexane dicarboxylic Acid.

Ethyl ester anilide.

C₁₆H₁₉O₄N i.e.

CH₂CH₂CO C(CO Et). CONHPh

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem.,

Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1540 1910 1930 1310 1940].

Acids C.H.O.

Dimethylcyclopentanone dicarb-

oxylic Acid.

Diethyl ester.

CH₂/CO .C(CO₁H)₂

CH₂.CM₂.

Noyes, W. A. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (392 – 402). [1310 1540].

ACIDS ChH n-805

Acids ('H160)5

Dimethylketodicyclopentane dicarboxylic Acid.

Perkin, W. H., jun., Thorpe, J. F., and Walker, C. [A- and B-Dimethylketodicyclopentanedicarboxylic acids, and the silver salt and anhydride of the latter]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (777-780).

Acids C:tH1:O5

Trimethylketodicyclopentane dicarboxylic Acid.

Perkin, W. H., jun., Thorpe, J. F., and Walker, C. [Trimethylketodicyclopentanedicarboxylic acid and its silver salt]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (786-787).

ACIDS CnH_{2n-14}O₅

Acids C15H12O5

Phenyl cyclopentanone dicarboxylic Dimethyl ester C15H16O5

i.e. C₅H₅PhO(CO₂Me)₂
Stobbe, Hans, und Fischer, Richard. 3-Phenylcyclopentanondicarbonsäuremethylester und die 3-Phenylcyclo-pentanon-4-carbonsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (239-246). [1540 1330].

ACIDS C.H. n=16O5

Acids C16H16O5

5-p-Tolyl-3-methyl-cyclohexenone 4, 6-dicarboxylic Acid. Ethyl ester

 $\begin{array}{c} C_{20}H_{24}O_5 \ i.e. \\ \hline CH \leftarrow CO \ . CH(CO_2Et) \\ \hline CMe \ . CH(CO) \ Et) \\ \end{array}$

Flürscheim, B. Ueber p-Methylbenzylidenacetessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (787-791). [1330 1540 1930].

CYCLIC ACIDS WITH SIX OXYGEN ATOMS.

ACIDS CaH n=206

Acid CaHicon

(i and d-Quinic Acids).

Lippmann, Edmund O. von. Ueber ein Vorkenmen von Chinasäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1159–1162). [1210–1350 M 3120–5400]. *Quinide* C₇H₁₆O₅

Lippmann, Edmund O. von. Ueber ein Vorkommen von Chinasäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1159– 1162). [1330 1210 M 3120 5400].

Acids CaH_n=(O6

Acids CJH₁₂O₆

Dimethylcyclobutane tricarboxylic
Acid

('₆H₁₀O₅ i.e. CH(('O₁H).('H.CO) > 0

Perkin, W. H., jun., and Thorpe, J. F. [Anhydrodimethyltetramethylenetricarboxylic acid]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (770).

Acids C11H16O6

Oxydimethylethylketocyclopentane dicarboxylic Acid

C(OH)(CO₂H). CEt. CO₂H CMe₂. CH₂. CO

Ethyl derivative C_1 , $H_{10}O_6$ i.e. C_5H_2 OMe Et(OEt)(CO₂H)₂.

Perkin, W. H.. jun., and Thorpe, J. F. [Dimethylethylethoxyketopentamethylenedicarboxylic acid and its silver salt]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (771-772) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (112) [Abstract]. (p-1881) ACIDS ("H-n--40)

Acids CaHaco

Diketo-diphenyl-cyclobutane dicarboxylic Acid

> CO. CPh. CO₂H CO. CPh. CO.H

Thio-derivative of the nitrile:-Disulphido-diphenyl-tetramethylene dicarboxylic acid Dinitrile

carboxylic acid Dinitrile C₁₈H₁₆N₂S₂ i.e. CS.CPh.CN CS.CPh.CN

Wenzel, G. Ueber die Einwirkung von Halogen und Schwefelkohlenstoft auf Natriummethylenverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1043– 1050). [1920—1310—1540].

CYCLIC ACIDS WITH SEVEN OXYGEN ATOMS.

ACIDS ChH2n-16O7

Acid C₁₀H₁₀O₇

Dimethylketodicyclopentane tricarboxylic Acid.

Perkin, W. H., jun., Thorpe, J. F., and Walker, C. [5:5-Dimethylketodicyelopentane-1:2:4-tricarboxylic acid diethyl ester and its dipotassium salt; also the sodium derivative of the triethyl ester and the action of alcoholic potash, sulphuric acid, and methyl iodide on it]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (776-786).

Acid C₁₁H_{1.}O₇

Trimethylketodicyclopentane tricarboxylic Acid.

Perkin, W. H., jun., Thorpe, J. F., and Walker, C. [Trimethylketodicyclopentanetricarboxylic acid, and its ethyl ester and potassium salt]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (786–787).

CYCLIC ACIDS WITH EIGHT OXYGEN ATOMS.

Acids CaH_{2n-8}O3

Acid CanHanda

Trimethylcyclopropane tetracarboxylic Acid

oxylic Acid

CMe. C(CO₂II). CH(CO₂H)₂

CH. CO₂H

CH. CO₂H

Fithylester.

Perkin, W. H., jun., and Thorpe. J. F.

[Ethyl dicarboxydimethyltrimethylene-

malonate, its hydrolysis, and the action of sodium ethoxide and ethyl iedide on it]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (763-764) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (111) [Abstract].

 $Bromo\ derivative\ of\ the\ Ethyl$ ester $C_{10}H_{11}O_zBr$

Perkin, W. H., jun., and Thorpe, J. F. [Ethyl dicarboxydimethyltrimethylene-bromoundonate, and its hydrolysis]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (769–770).

Acid C12H16O3

Dimethylpropylcyclopropane tetracarboxylic Acid

CMe₂ (C(CO₂H), CEt(CO₂H), (H, CO₂H

Ethyl ester.

Perkin, W. H., jun., and Thorpe, J. F. [Ethyl dicarboxydimethyltrimethylene-ethylmalonate and its hydrolysis]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (770-771) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (111) [Abstract].

Cyclic Acids with Tex Ovygen Atoms.

ACIDS C_nH_2n-12()10

Acid C_oH₄O₁₀

Diketocyclobutane tetracarboxylic Acid

CO. C(CO₂H) CO. C(CO₂H)

 $\label{eq:Thioderivative:Disulphido-tetramethylene} Thioderivative: Disulphido-tetramethylene tetracarboxylic acid $$ (C_4H_4O_5S_2$ i.e. $$ (CO_2H)_2$ (CS_1C)_2$ (CO_2H)_2$ (CS_2C)_2$ (CO_2H)_2$ (CS_2C)_2$ (CO_2H)_2$ (CS_2C)_2$ (CS_2C)_2$$

[Salts and tetra-ethyl ester

Wenzel, G. Ueber die Einwirkung von Halogen und Schwefelkoblenstoff auf Natriummethylenverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1043–1050). [1920—1540].

1350 UNCLASSIFIED ACIDS.

Bömer, A. (Referent), und Winter, K. Beiträge zur Analyse der Fette. VI. Ueber einige Ester des Cholesterins und Phytosterins. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (865–888). [1250 6500 Q 1540 M 3120 G 750].

Burgess, H. E. [A new aldehyde from lemon oil, and its physical constants, oxime and salts; also its oxidation]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (171). [6500].

Hammarsten, Olof. Untersuchungen über die Gallen einiger Polarthiere. I. Ueber die Galle des Eisbären. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (435–466). [6500 Q 7630 1310 1650 N 6011].

Kromer, N[ikolaj]. Ueber die Essigsäureester des Jalapins und der Jalapinsäure. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (384–388). [1850 M 3120].

Küster, William. Ueber die Constitution der Hämatinsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (174–218). [4010 1320 1930 Q 1156].

Levene, P[hoebus] A. Darstellung und Analyse einiger Nucleinsäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (541–551). [Q 1151].

Note on the Analysis of Nucleic Acids Obtained from Different Sources. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (486–487). [8000].

Pommerehne, H. Ueber das Damascenin, einen Bestandteil der Samen von Nigella Damascena L. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (34–39). [1150 6500 3010 M 3120 2300].

Salkowski, E[rnst]. Ueber die Paranucleinsäure aus Casein. I. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (245–267). [4010 Q 1151].

Sprinz, Julius. Ueber das Iso-Alantolacton, ein Bestandteil der Wurzel von Inula Helenium. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (210-213). [M 3120 5400].

Ueber Isoalantolacton, ein bei der Darstellung des Alantolactons erhaltenes Nebenproduct. Berlin, Ber. D. chem, Ges., **34**, 1901, (775–781). [1350–5500].

Sundwik, Ernst Edw. Ueber Psyllawachs, Psyllostearylalkohol und Psyllostearylsäure (Psyllalkohol, Psyllasäure). 3. Mittheilung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (355–360). [1250 1210 1310 Q 1510 1605 N 4011].

Tschirch, A[lexander]. Untersuchungen über die Sekrete. 41. Keto, Eduard. Ueber die Harze der Copaivabalsand. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (548–569). [6500-1860-M-3120-Q-9190].

und Niederstadt, B. Untersuchungen über die Sekrete. 3. Urber den Busch-Copal von Danmara australis. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (145–167). [6500 M 3120 6500].

Untersuchungen über die Sekrete. 38. Ueber das Harz von Pinus silvestris. Arch. Pharm. Berlin, **239**, 1901, (167–181). [6500 M 3120 6500 4200].

Zopf, Wilhelm. Zur Kenntniss der Flechtenstoffe. (8. Mittheilung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (110–145). [5010 M 3120 7600].

Cereic Acid (a saponin).

Heyl, Georg. Ueber das Vorkommen von Alkaloiden und Saponinen in Cacteen. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (451-473, mit Taf.). [3010 1850 M 3120 5100 Q 5190 9135].

Glycuronic acid compound.

Mayer, Paul. Ueber eine bisher unbekannte reducirende Substanz des Blutes. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (518–530). [1310 Q 5025 1510].

Imbricaric Acid.

Zopf, Wilhelm. Zur Kenntniss der Flechtenstoffe. (8. Mittheilung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (110–145). [5010 M 7600 3120].

Lichen Acids [alectoric, atranoric, divaricatic,gyrophoric, lecanoric, lobaric, parellinic, psoromic, salazinic, umbellicaric and usnic acids.]

Zopf, Wilhelm. Zur Kenntniss der Flechtenstoffe. (8. Mittheilung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (110–145). [5010 M 3120 7600].

Orygmaeanic acid.

Zopf, Wilhelm. Zur Kenntniss der Flechtenstoffe. (8. Mittheilung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (110-145). [5010 M 3120 7600]. Actos with Two Oxygen Atoms.

ACIDS CaHan-4O2

Acids C₁₅H₂₆O₂

α-Silvinolic Acid.

Tschirch, A[lexander], und Niederstadt, B. Untersuchungen über die Sekrete. 38. Ueber das Harz von Pinus silvestris. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (167-181). [6500 M 3120 6500 4200].

 $\Lambda \, \text{cips} = C_n H_{2n-2} O_2$

$\textbf{Acid} = C_{13}H_{10}O_2$

Chapman, Alfred C. Santalenic Acid, [and its salts, methyl ester and bromoderivative]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (134–138).

Acids ('15H24()2

Dihydro-iso-alantolic Acid.

Sprinz, Julius. Ueber Isoalantolacton, ein bei der Darstellung des Alantolactons erhaltenes Nebenproduct. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (775–781). [1310].

β-Silvinolic Acid.

Tschirch, A[lexander], und Niederstadt, B. Untersuchungen über die Sekrete. 38. Ueber das Harz von Pinus silvestris. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (167–181). [6500 M 3120 6500 4200].

 $A \text{ cids } C_n H_{2n-8} O_2$

Acids $C_{14}H_{20}O_2$

Silveolic Acid.

Tschirch, A[lexander], and Niederstadt, B. Untersuchungen über die Sekrete. 38. Ueber das Harz von Pinus silvestris. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (167–181). [6500 M 3120 6500 4200].

 $A \text{ cid} = C_n H_{2n-10} O_2$

Acid C20H30O2

Henry, Thomas Anderson. [i-Pimaric acid from sandarac resin, and its salts and ethyl ester; also the action of bromine on it, and its oxidation and reduction.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1144-1164) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (187) [Abstract]. [1860 1140].

ACIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS.

ACIDS CaH2n-3O3

Acids C₁₅H₂₂O₃

Iso-alantolic Acid

Sprinz, Julius. Ueber Isoalantolacton, ein bei der Darstellung des Alantolactons erhaltenes Nebenproduct. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (775–781). [1310].

lso - Alantolactone (Helenin).

Sprinz, Julius. Ueber Isoalantolacton, ein bei der Darstellung des Alantolactons erhaltenes Nebenproduct. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (775–781). [1310].

Dihydroisoalantolaetone C₁₅H₂₂O₂ Sprinz, Julius, loc cit.

ACIDS WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

ACIDS CaHan-10()4

Acid CaHeO4

[An acid in the leaves of Coriaria angustissima of New Zealand].

Easterfield, T. H., and Aston, B. C. Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., 33, 1901, (345-355). [1850].

Acids with Five Oxygex Atoms.

ACIDS CnH2n-4O5

Acid C7H10U5

Isohydrochelidonic Acid C₇H₁₀O₅ (from pilocarpine).

Pinner, A[dolf], und Kohlhammer, E. Ueber Pilocarpin. (III. Mitteilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (727-736). [3010 1930 1340 M 3120 Q 1260].

Acid C8H12O5

Piluvic Acid (from pilocarpine).

Pinner, A[dolf], und Kohlhammer, E. Ueber Pilocarpin. (III. Mitteilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (727-736). [3010 1930 1340 M 3120 Q 1260].

ACIDS CaH2n-1:05

 $\textbf{Acid} \quad C_{30}H_{48}O_5$

Callitrolic Acid.

Henry, Thomas Anderson. [Callitrolic acid from sandarac resin, its sodium salt and lactone, and its decomposition by heat]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1144-1164) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (187) [Abstract]. [1860 1140].

ACIDS WITH SIX OXYGEN ATOMS.

ACID ChHon-1.Oc

 $\textbf{Acid} \quad C_{12}H_{12}\Theta_6$

Brazilic Acid.

Gibody, A. W., Perkin, W. H., jun., and Yates, J. [Brazilic acid from oxidation of trimethylbrazilin]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1396-1411). [1330 5020].

ACID C_nH_{2n-13}O₆

Acid C39H60O6

Pseudo Acid [from Agaric].

Adrian, et Trillat. Sur un pseudo-acide agaricique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (151–152).

pseudo-agaricique. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (103–107).

ACID C.H. 12n-3406

Acid C27H20O6

Erlenmeyer, jun., E. Ueber die Condensation der Brenztraubensäure mit Benzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (817–821). [1910].

ACID WITH NINE OXYGEN ATOMS.

ACID C_nH_{2n-20}O₃

Acid C19H13O,

Brazilinic Acid.

Gilbody, A. W., Perkin, W. H., jun., and Yates, J. [Brazilinic acid from the oxidation of trimethylbrazilin]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1396-1411). [1330 5020].

Acids with Thirteen Onycen Atoms.

ACID CaH_n=gO1,

Acid C14H20O1,

Bassoric Acid.

O'Sullivan, Cornelius. [Bassoric acid, and its barium salt and rotatory power]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1164–1185) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (156–157) [Abstract]. [1800–1810].

ACID WITH SEVENTEEN OXYGEN ATOMS.

ACID C.H. 10017

Acid C₁₉H₂₈O₁₇ Xylan-bassoric Acid.

O'Sullivan, Cornelius. [Xylan-bassoric acid, and its salts and hydrolysis]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1164–1185) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 71, 1901, (156–157) [Abstract]. [1800–1810].

ACID WITH EIGHTEEN OXYGEN ATOMS.

 $\Lambda_{\rm CLD} = (!_{\rm n}H_{\rm 2n} + !_4\Omega_{\rm L})$

Acid $C_{23}H_{32}O_{13}$

Lotusinic Acid.

Dunstan, Wyndham R., and Henry, T[homas] A[nderson]. [Lotusinic acid, from the action of alkalis on lotusin, and its hydrolysis]. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (374–378) [Abstract]. [1850 5010 8010].

Actos with Twenty Oxygen Atoms.

 $\Lambda_{\text{CIDS}} = C_n H_{2^n + 14} O_{1^n}$

Acids C24H34O20

Tragacanth-xylan-bassoric Acids.

O'Sullivan, Cornelius. [α- and β-Tragacanth-xylan-bassoric acids, their rotatory powers and salts]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1164–1185) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (156–157) [Abstract]. [1800–1810].

ALDEHYDES.

1400 GENERAL.

Bougault, J. Sur la préparation des aldéhydes R-CH CH3 au moyen des carbures cycliques à chaîne propénylique R-C³H⁵ tels que l'anéthol, l'isosafrol, etc. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (446-448).

Eibner, Alexander. Zur Kenntniss der Aldehyde. Ueber Verbindungen der schwefligen Säure und der Alkalibisulfite mit Schiff'schen Basen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (89– 143). [0660–1630].

Engler, Adalbert. Zur Kenntnis der Kondensationen von Aldehyden mit Ketonen. [Pyridinverbindungen.] Diss. Karlsruhe (G. Braun), 1901, (43). 22 cm. [1500. 1930].

Freundler, P., et Bunel, L. Nouveau mode de décomposition des dérivés bisulfitiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1338–1340).

Pickard, Robert Howson, and Carter, William. Formation of Amides from Aldehydes. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (520–522) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (45) [Abstract].

Schwarz, Leo. Ueber Verbindungen der Eiweisskörper mit Aldehyden. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (460–478). [4010 Q 1190].

1410 PARAFFIN-ALS.

GENERAL.

Delépine, Marcel. Sur la formation et la décomposition des acétals. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (331–334).

Action de divers alcools sur quelques acétals d'alcools monovalents. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (968-971). [1210 1910].

Actions de divers alcools sur quelques acétals d'alcools monovalents. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (574–586). [1210].

Recherches sur les acétals. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (378-416 et 482-498). [7200].

Descudé, Marcel. Action des chlorures d'acides sur les aldéhydes en présence du chlorure de zinc. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1567-1569). [1210 1330].

Ipatiew, W[ladimir Nikolajewič]. Ueber pyrogenetische Reactionen organischer Substanzen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (596–600). [1210–1510].

PARAFFIX ALDEHYDES WITH ONE OXYGEN ATOM.

ALDEHYDES CaHenO

Aldehyde CH₂O Formic Aldehyde.

Coops, Gerrit Hendrik. Einwirkung von Salzsäuregas auf wasserige Formaldehyd-lösung. (Holländisch). Utrecht, (J. van Boekhoven), 1901, (X + 86). 22 cm.

Craig, A. G. On the Determination of Formaldehyde. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (638-643). [6300].

Elias, Curt. Formalinschwefelsäure als Reagens auf Alkaloide. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (394). [3010 Q 9130].

Formalinschwefelsäure als Reagens auf Alkaloide. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (441). [3010 Q 9130].

Goldschmidt, Carl. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf p-Formylphenetidin. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (178). [1230].

Harries, C[arl]. Zur Kenntniss des Formaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (635–637). [0920].

Jackson, Henry. On the condensation of formaldehyde and the formation of β-acrose. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 11, 1901, (117). [1810].

Kobert, R[udolf]. Formalinschwefelsäure als Reagens auf Alkaloide. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (474). [3010 Q 9130].

Linke, H. Ueber das Verhalten der mit Formaldehyd versetzten Schwefelsäure zu einigen organischen Körpern, speciell zu den Alkaloiden. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (258– 262). [6150 3010].

Luebert, A. Gustav. A Modification of the Sulphuric Acid Test for Formalde-

hyde in Milk. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (682–683). [6150-6500].

Mulliken, S. P. . . . Formic Aldehyde as a Product of the Partial Combustion of Organic Compounds. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (111-117).

Riegler, E. Eine einfache gasvolumetrische Bestimmungsmethode des Formaldehyds. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (92-94). [6400].

Vanino, L., und Seitter, E. Zur quantitativen Bestimmung des Formaldehyds. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (587-589). [6300].

Nitroformie Aldehyde. Phenylhydr-

C₇H₇O_{N₃} i.e. NO₂, CH: N₁HPh Two isomeric forms.

Bamberger, Eug., und Schmidt, Otto-Ueber das Phenylhydrazon des Nitroformaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (574-594). [1710 1630].

Phenylmethyl hydrazone C₂H₂O₂N₃ i.e. NO₂.CH:N₂PhMe

Bamberger, Eug., und Schmidt, Otto. Ueber das Phenylhydrazon des Nitroformaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (574-594). [1710 1630].

Methyl ester of the phenylhydrazone

CH₆O₂N₃ i.e. NPh: N.CH: NO. OMe **Bamberger**, Eug., und Schmidt, Otto. Ueber das Phenylhydrazon des Nitroformaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (574-594). [1710–1630].

Amidoformic aldehyde. Phenylmethylhydrazone (Phenyl-methyl-hydrazidine)

C_eH₁₁N₃ i.e. NH₂. CH: N₂Pl₁Me Bamberger, Eug., und Schmidt, Otto. Beber das Phenylhydrazon des Nitroformaldehyds. Berlin. Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (574-594). [1710 1630].

Imido-dithioformic orthaldehyde NH: C(SH)₂

See Imidodithiocarbonic acid under Carbonic Acid 1310.

Aldehyde CH40

Acetic Aldehyde CH3. CHO

Dunstan, Wyndham R., and Goulding, Ernest. [Methyl-, ethyl-, and propylacetaldoxime, and methyl-, ethyl-, and

propyl-iso-acetaldoxime]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (635-637) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (34) [Abstract].

Chloro-acetic ortho-aldehyde. Ethylbutyl ether CH,Cl.CH(OEt)(OC,H.,) and ethylene ether

CH₂Cl.CH $\stackrel{(1)}{\leftarrow}$ C.H₄

Delépine, Marcel. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (968–971). [1210–1910].

Trichloroacetic Allehyde CCL. CHO Chloral.

Rudolphi, Max. Ueber die Molekularrefraktion des Chloralhydrats in Lösungen mit verschiedenen Lösungsmitteln. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (426–447). [7300 C 3860].

Scholvien, L. Zur Prüfung des Chloralhydrats. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (78-84). [Q-9120].

"Dimethyl-ethyl-carbinol-chloral."

Fuchs, G. Ueber Dormiol. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 2, 1901, (337–339). [Q 9120].

UNSATURATED OPEN 1420 CHAIN-ALS.

ALDEHYDE CaHen-40

Decinoic aldehyde [from Myrcenol]. Barbier, Ph. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1048–1050). [1120 1220].

1430 BENZENOID ALS.

GENERAL.

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Studien über orthoamidirte Benzaldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1309-1339). [1630 1930 1720].

Hewitt, J. T., und Turner, A. J. Ueber die Einwirkung von β-Naphtol auf Aldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (202–204). [1230]1910].

Rupp, Philip. Zur Kenntnis der aromatischen Aldehyde. Diss. Freiburg i. B. (Speyer u. Kaerner), 1901, (35). 22 cm. 1 M.

ALDEHYDES WITH ONE OXYGEN Атом.

ALDEHYDES C. H. . O

Aldehvdes C7H6O

Benzoic Aldehyde C₆H₅. CHO

Mackenzie, John Edwin. The Action of Sodium Methoxide, . . . [ethoxide, propyloxide, benzyloxide and phenoll on . . . Benzal Chloride. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1212–1221) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (150) [Abstract]. [1110–1230

Nitroso-derivative of the ochlorobenzyl-hydrazone

C₁₄H₁₂ON₃Cl i.e. ('HPh: N. N(NO). C'H₂. C'₁H₄Cl **Curtius,** Th[eodor], und Pauli, H. Oxydation von symmetrischen secundären Benzyl-hydrazinen, R.CH2.NH. NH. CH₂. R zu Hydrazonen, R. CH. N. NH. CH₂. R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (847–853). [1630 1720].

> Benzaldehyde-p-chloro-aniline CHPh(OH)(NHC₆H₄Cl)

Hantzsch, A[rthur], und Schwab, Otto. Zur Kenntniss der Condensationsproducte aus Aldehyden und Aminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (822-839). [1630 1920 1940].

o-Chloro-benzoic aldehyde. o-Chlorobenzyl hydrazone

 $\begin{array}{c} C_{14}H_{12}N_2O_2 \ i.e. \\ C_6H_4Cl \ . \ CH \ : \ N_2H \ . \ CH_2 \ . \ C_6H_4Cl \end{array}$ [and its nitroso and acetyl derivatives].

Curtius, Th[eodor], und Pauli, H. Oxydation von symmetrischen secundären Benzyl-hydrazinen, R. CH2. NH. NH.CH₂.R zu Hydrazonen, R.CH. N.NH.CH2.R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (847–853). [1630] 1720].

o-Amino-benzoic aldehyde and its p-nitrophenyl hydrazone.

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Studien über orthoamidirte Benzaldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34,** 1901, (1309–1339). [1630 1930 1330 1720].

2, 5-Dichloro-6-amino-benzoic aldehyde. Oxime.

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1309-1339).

its oxime.

C7H6ON2Br2 i.e. $C_6H_2Br_2(NH_2)$. CH: NOH

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1309-1339).

Aldehydes CaH10()

 $\begin{array}{c} \textbf{Dimethyl-benzoic} \quad \textbf{Aldehyde} \\ \text{C'}_{6}\text{H}_{3}\text{Me}_{2}\text{. C'HO} \end{array}$

Harding, Everhart P., and Cohen, Lillian. Preparation of 2.5-Dimethylbenzaldehyde: the Establishment of Its Constitution and Preparation of some of Its Derivatives. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (594-601).

> Dimethyl- benzoic thio-aldehyde (C6H3Me2. CHS)3

Harding, E. P., and Cohen, L. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (594–601). [1330].

2-Amino-3, 5-dimethylbenzoic aldehyde. Oxime C₆H₂Me₂(NH₂).CH:NOH

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1309–1339). [1630 1930 1330 1720].

ALDEHYDES WITH TWO OXYGEN ATOMS.

ALDEHYDES CuH2n+80

Aldehydes C7H6O2

o-Oxybenzoic Aldehyde C6H4(OH). CHO

(Salicylic Aldehyde).

Irvine, James C. . . . A New Method of preparing Salicylaldehyde Methyl Ether [and its condensation to dimethoxybenzoin]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (668-672) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (88) [Abstract].

ALDEHYDES CnH2n-14O,

Aldehydes C₁₁H₈O₂

β-0xy-α-naphthoic aldehyde $C_{10}H_6(OH)CHO$ [2:1].

Fosse, R. Sur l'aldéhyde oxynaphtoïque, méthanal 1, naphtylol, 2. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (371-375). [1230].

Dibrome-o-amino-benzoic addelight and Aldehydes with Three Oxygen ATOMS.

ALDEHYDES C.H. O.

Aldehydes C9H10O3

Dioxyphenylpropionic aldehyde C₆H₃(OH)₂. CHMe. CHO

Methylene derivative. CH₂: O₂: C₂H₃. CHMe. CHO

Bougault, J. Sur l'aldéhyde et l'acide méthylène - 3. 4 - dioxyhydratropique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (856–858). [1330].

KETONES.

1500 GENERAL.

Boeseken, J[acob]. Contribution à la connaissance de la réaction de Friedel et Crafts (2e communication). Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (102-106).

Engler, Adalbert. Zur Kenntnis der Kondensationen von Aldehyden mit Ketonen. [Pyridinverbindungen.] Diss. Karlsruhe (G. Braun), 1901, (43). 22 cm. [1400 1930].

1510 PARAFFIN ONS.

GENERAL.

Favrel, G. Action de la méthylacétylacétone et de l'éthylacétylacétone sur les chlorures diazoïques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (41-42).

- Action des éthers cyanacétiques méthylés et éthylés sur le chlorure de diazobenzène. Nancy, Bul. soc. sci., (sér. 3), 2, 1901, (11-15). [1740]

Grimbert, L. Production biochimique de l'acétylméthylcarbinol par le Bacillus tartricus. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (460–464). [8020].

Production d'acétylméthylcarbinol par le Bacillus tartricus. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (706–709). [8020].

W[ladimir Nikolajewič]. Ipatiew, Ueber pyrogenetische Reactionen organischer Substanzen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (596-600). [1210 14107.

Moureu, Ch., et Delange, R. Sur quelques acétones acétyléniques et sur une nouvelle méthode de synthèse de dicétones β. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (302–313). [1520–1530]

KETONES WITH ONE OXYGEN ATOM.

KETONES ('aHon()

Ketones Co(CH₃)₂ Acetone CO(CH₃)₂

Dunstan, Wyndham R., and Goulding, Ernest. [Methyl-, ethyl-, and propylacetoxime, and methyl-, ethyl-, and propyl-isoacetoxime]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (630-634) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (84) [Abstract].

Bechert, C. Verbesserungen in der Aceton-Fabrikation. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (515–516). [5500].

Kohn, M. Ueber das Oxim des Diacetonamins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (792–794). [1610].

Wolff, L[udwig], und Schimpff, W. Verhalten der Propylidenbistetronsäure gegen Aceton. [In: Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (165–173). [1310—1910].

Ketones C₄H₈()

Methyl ethyl ketone Me.CO.Et

Reymenant, 1.[éon] van. Sur [les dérivés de] l'acétone méthyl-éthylique, [c'est à dire les dérivés monochlorés et monobromés primaires et secondaires, le méthyl-acétyl-carbinol et le propionyl-carbinol, le nitrile propionique α-acétylé, le propionyl-acétonitrile, le diméthyl-acétyl-acétonitrile, le nitrile propionique α-chloré (bromé)-acétylé et le nitrile acétyl-méthyl-malonique]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (27-41). [1310].

Methyl chloroethyl ketone CH₃.CO.CHCl.CH₃ **Reymenant,** L., loc. cit.

Chloro-methyl ethyl ketone CH₂Cl.CO.C₂H₅ Reymenant, L., loc. cit.

Bromo-methyl ethyl ketone CH₂Br.CO.C₂H₅ **Reymenant,** L., loc. cit.

Methyl bromo-ethyl ketone CH₃.CO.CHBr.CH₃ Reymenant, L., loc. cit. Ketones CaHia

Methyl isobutyl ketone

Methyl amino-isobutyl ketone CH₃, CO, CH₂, CMe₂NH, Diacetonamine.

Diacetonamine oxime (6H₁₄N₂O i.e. NH₂. CMe₂. CH₃. CMe: NOH

Harries, C[arl]. Ueber eine Darstellungsweise zweifach ungesättigter Kohlenwasserstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (300–304). [1120 1140 1640].

Diacetonamine oxime and dibenzoyl derivative of the oxime.

Kohn, M. Ueber das Oxim des Diacetonamins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (792-794). [1510].

Ketones C7H14()

Propyl isopropyl ketone. Pr. CO. CHMe₂

Blaise, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (478–480). [2000 1310 1330 1530].

Ketones C9H13()

Methyl *n*-heptyl ketone CH₃, CO, C₇H₁₅

Oxime and Semicarbazone.

Thoms, H[ermann]. Die Zusammensetzung des ätherischen Rautenöles. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (1–19). [1310—1530—1610—6500 M 3120—Q 9190].

Isopropyl isoamyl ketone CHMe₂. CO. CH₂. CH₂. CHMe₂

Blaise, E. E. C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (478–480). [2000 1310 1330 1530].

Ketones C₁₁H₂₂O

Methyl ennyl ketone

CH₃. CO. C₃H₁₉ (Methyl nonyl ketone). Carette, H. Sur la méthylnonylcétone. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (412–415).

Oxime and semicarbazone.

Thoms, H[ermann]. Die Zusammensetzung des ätherischen Rautenöles. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (1–19). [1310—1530—1610—6500 M 3120—Q 9190].

KETONES WITH TWO OXYGEN ATOMS.

KETONES (hH nO)

Ketones C,H,O,

Methyl α-Oxyethyl ketone

(Acetyl-methyl-carbinol).

Grimbert, L. Production d'acétylméthylcarbinol par le Bacillus tartricus. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (706-709). [1210-8020].

Reymenant, L. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (27-41).

Oxymethyl ethyl ketone

CH₂(OH). CO. C₁H₅ **Reymenant**, L. Rec. Trav. chim.. Leiden, **20**, 1901, (27-41).

KETONES ChH n (),

Ketones (4H102

Dimethyl diketone

CH, CO, CO, CH, Favrel, G. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (41-42).

Ketones C.H.O.

Dimethyl ethylene diketone CH₃. CO. CH₂. CH₂. CO. CH₃

(Acctonyl-acctone).

Gray, Thomas. Note on Acetonylacetone. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (681-682) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (89) [Abstract].

Condensation of Acetonylacetone with Hydrazine Hydrate. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (682–686) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (90) [Abstract].

Methyl ethyl diketone

CH₃.CO.CO.Et

Phenylhydrazones. Favrel, G. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (41-42).

1520 UNSATURATED OPEN CHAIN-ONS.

GENERAL.

Moureu, Ch., et Delange, R. Sur quelques acétones acétyléniques et sur une nouvelle méthode de synthèse de dicétones β. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (302–313). [1510 1530 1930].

blement par les alcalis des acétones à

fonction acétylénique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (418-426). [1530].

KETONES WITH ONE OXIGEN A TOW.

KETONES ChHin-O

Ketones ('.H_{i..}()
Mesityl Oxide.

Crossley, Arthur William. The Interaction of Ethyl Sodiomethylmalonate and Mesityl Oxide. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (138-147).

Ketones $C_7H_{12}O$ Isobutylidene-acetone.

Crossley, A. W. [Condensation of isobutylideneacetone with ethyl malonate]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (172). [1540 1310].

Ketones C₃H₁₄O Methyl hexenyl ketone

(H₃, CO, CH₂, CH₃, CH, CH; C(Me)₂ **Ipatiew**, W[ladimir Nikolajewič]. Eine neue Synthese von Methylheptenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (594–596). [1320].

KETONES C.H. 11-40

Ketones CH140

Methyl heptinyl ketone

 $CH_3 \cdot [CH_2]_4 \cdot C : C \cdot CO \cdot CH_3$

Moureu, Ch., et Delange, R. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (302–313). [1510 1530 1930].

KETONES WITH TWO OXYGEN ATOMS.

KETONES C_nH_{2n-6}O₂

Ketones C11H16O

Methylene methyl heptinyl diketone CH₃. [CH₂]₄. C : C . CO . CH₂. CO . CH₅

Moureu, Ch., et Delange, R. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (302–313). [1510 1530 1930].

1530 BENZENOID-ONS.

GENERAL.

Bruhns, H. Ueber die Einwirkung von Alkalien auf die gechlorten Oxyketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (97-100).

Emilewicz, T. Sur les phénylimines des oxyacétophénones (Polish). Kraków, 1901, (2 + 9). 25.5 cm. [1630].

Kempf, Theodor. Darstellung von Chinon und Hydrochinon. Pharm. Ztg. Berlin, 46, 1901, (164). [1130 1230].

Moureu, Ch., et Delange, R. Sur le dédoublement par les alcalis des acétones à fonction acétylénique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 1901, (418-426). [1520].

Tarbouriech. Action du mercaptan sur les quinones. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (313–315). [1210].

KETONES WITH ONE OXYGEN Атом.

KETONES CaHanas

Ketones CaHaO

Acetophenone CH3. CO. CbH5

Collet, A. Action de l'ammoniaque alcoolique sur les dérivés w bromés de la méthyle- p- chlorophénylcétone et de la méthyle- p- bromophénylcétone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (929-931). [1930].

Dunstan, Wyndham R., and Goulding, Ernest. [Methyl-, ethyl-, and propyl- acetophenoxime, and methyl-, ethyl-, and propyl- isoacetophenoxime]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (637-639) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (84) [Abstract].

Ketones C9H10O

Phenyl ethyl ketone Ph. CO. Et

Abell, Robert Duncombe. The Condensation of Phenyl Ethyl Ketone and Benzaldehyde. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (928-939) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (128) [Abstract].

p-Tolyl methyl ketone C_7H_7 . CO. CH_3

Pyrocatechol-carbohydrazone

 $\begin{array}{c} C_{16}H_{16}O_3N_2 \;\; i.e. \\ HO \cdot C_6H_4 \cdot O \cdot CO \cdot NH \cdot N : CMeC_7H_7 \end{array}$ [and the isomeric resorcinol-carbohydrazone and quinol-carbohydrazone].

Einhorn, Alfred, und Escales, Richard. Ueber die Kohlensäurehydrazide der Dioxybenzole. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (190-203).

KETONES CaH O

Ketones ('11H14()

Benzyl isopropyl ketone CH, Ph. CO. CHMe,

Blaise, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (478–480). [2000 1310 1330 1510].

KETONES CaHanan

Ketones C₁₃H₂₆O

Styryl ennyl ketone PhCH: CH.CO.C9H19

(Benzylidene-methyl nonyl ketone). Thoms, H[ermann]. Die Zusammensetzung des ätherischen Rautenöles. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (1–19). [1310 1510 1610 6500 M 3120 Q 9190].

KETONES C_nH_{2n-12}O

Ketones C14H160

Phenyl heptinyl ketone

CH₃.[CH₂]₄C : C.(C).C₅H₅ **Moureu**, Ch., et Delange, R. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (302-313). [1510 1520 1930].

KETONES CaHeart

Ketones C₁₃H₁₀O

Benzophenone CO(C₆H₅)₂

Lemoult, Paul. Sur la réaction des benzophénones amidées substituées et des amines aromatiques en milieu sulfurique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (885–888).

Mackenzie, John Edwin. The Action of Sodium [propyloxide, isobutyloxide, isoamyloxide and phenoxide] on Benzophenone. . . London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1204– 1210) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (150) [Abstract]. [1110 1230 14301.

Phenylene diphenyl sulphone ketone C₆H₅.CO.C₆H₄.SO₂.C₆H₅

Canter, Hall. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (96–111). [1330].

Ketones C14H12O

Phenyl benzyl ketone C6H5. CO. CH2. C6H5

Lander, G. D. Action of dry silver oxide and ethyl iodide on deoxybenzoin. . . London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (59). [1330].

Phenul thiocyanobenzyl ketone

Ph. CO. CHPh. SCX (Desylthiocyanate).

Wheeler, H. L., and Johnson, T. B.
Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26,
1901, (185–206). [1310 1330].

KETONES ("H_n+L)

Ketones ('16H14()

Benzylidene-propiophenone.

Abell, Robert Duncombe. [Benzalpropiophenone, and its phenylhydrazone and dibromide; also its condensation with phenyl ethyl ketone]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (928–939) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (128) [Abstract].

KETONES CoH. n="0"

Ketones $C_{16}H_{12}O$. Benzylidene-indamine

 $C_{\varepsilon}H_{4} \stackrel{CH}{\swarrow} C: CH \cdot C_{\varepsilon}H_{5}$

p-Dimethylamido-benzylidene-indanone $C_{16}H_{17}N()$ i.e. $C_{6}H_{4}NMe_{2}$

Feuerstein, W. Ueber einige substituirte Benzalindanone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (412-415).

KETONES WITH TWO ONYGEN ATOMS.

KETONES CaHana Oz

Ketones $C_{\ell}H_4O_2$

o-Quinone (HCH:CO)CO

Jackson and Koch. [Orthobenzo-quinone, Derivatives]. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (10-46). [1230 1330].

> Tetra-bromo-o-quinone C_eBr₄O₂ [Derivatives].

Jackson, C. L., and Koch, W. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (10–46). [1230 1330].

Quinone COCCH: CH CO

Béhal, A., et Phisalix. La Quinone, principe actif du venin du Julus terrestris. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (88-91).

Aminoquinone diphenyl-diimide

C₁₈H₁₅N₃ i.e. NH₂·C₆H₃(NPh)₂ **Börnstein,** E. Ueber die Oxydation des Anilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1268–1274). [1630 5010].

Diphenyldiaminoquinone diphenyl-diimide C.6H24N4 i.c. (NHPh)2C6H2(NPh)2

(Azophenine).
Börnstein, E. Ueber die Oxydation des Anilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1268–1274). [1630 5010].

KETONES CaH2n-8O2

Ketones C7H6O2 Toluguinone CoHoMeO2

4:2:1 or 2:4:1—Chloro-nitroteluquinone. C, HMeCl(NO.)O.

[Also the corresponding Bromo-nitrotoluquinone].

Zincke, Th[eodor]. Ueber die Einwirkung von Salpetersäure auf Halogenderivate des p-Kresols. (Berichtig-ung.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (183–187). [1230].

Dibromo-nitro-toluquinone $C_r \text{MeBr}_2(\text{NO}_2) O_2 = [1:2:5:4:3:6]$ or 1:4:5:2:3:6].

Zincke, Th[eodor]. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (183-187).

Chloro-amino-toluquinone $C_6HMe(1(NH_2)O_2[Me:(1:NH_2=1:2:4])$ or 1:4:2].

Zincke, Th[eodor]. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (183-187).

p-Tolylamino-p-toluquinone-p-tolylimide $C_{21}H_{20}ON_2$ i.e. C_7H_7NH . $C_7H_5O(NC_7H_7)$

Börnstein, E. Ueber die Oxydation des p-Toluidins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1274-1284). [1630 5010].

Ditolyl-triamino-p-toluquinone di-p-tolyldiimide C35H35N5 i.e.

 $NH_2 \cdot C_7H_3(NHC_7H_7)_2(NC_7H_7)_2$ Börnstein, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1274–1284).

KETONES C_nH_{2n-8}O₂

Ketones C8H8O2

Oxyphenyl methyl ketone

C₆H₄(OH).CO.CH₃ (Oxyacetophenone).

Oxy-amino-acetophenone C₈H₉O₂N i.e. C₆H₃(OH)(NH₂).CO.CH₃ (Aceto-p-amidophenol)

[And its acetyl derivative and phenylhydrazone and its ethyl ether].

Kunckell, Franz. Darstellung von Oxyamido- und Oxyamidochlor-Ketonen. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (124-129).

w-Chloro-oxy-amino-acetophenone ('6H3(OH)(NH2)'. CO. CH2Cl' and acetyl derivative.

Kunckell, Franz. Darstellung von Oxyamido- und Oxyamidochlor-Ketonen. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (124-129).

Nitro-oxy-amino-aectophenone

Acetyl derivative ('6H2(NO2)(OH)(NHAC), CO, CH3 And its ethyl ether $C_6H_2(NO_2)(OEt)(NHAe) \cdot CO \cdot CH_3$

Kunckell, Franz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (124-129).

Ethylquinone C₆H₃EtO₂

Tribromoethylquinone COCCBr: CBr CBr: CEt

Zincke, Th[eodor]. Zur Geschichte der Chinole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (253–257). [1230].

Ketones C9H10O2

Oxybenzyl methyl ketone C₆H₄(OH).CH₂.CO.CH₃

Methoxybenzyl methyl ketone $C_6H_4(OMe)$. CH_2 . CO. CH_3

Béhal et Tiffeneau. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (561–563). [2000 1230].

KETONES ChHon-140.

Ketones C₁₀H₆O₂

Naphthaguinone.

Dibromo-a-naphthaquinone.

Lindenbaum, S. Einwirkung von 2, 3-Dibrom-α-Naphtochinon auf o-, m- und p-Phenylendiamin, sowie einige neue Derivate des a, \beta-Naphtophenazins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1050–1060). [1930 1940].

2, 8-Diamino- 1, 4-naphtha-quinone-imide C₁₀H₉ON₃ i.e. NH₂ · C₆H₃ CO — C · NH₂ C(NH) · ÜH

Kehrmann, F., und Misslin, E. Ueber die Constitution des Isorosindulins No. 8 und einige Derivate des Trinitroα-naphtols. OH: $NO_2: NO_2: NO_2 = 1:2:4:8$. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34,** 1901, (1224–1233). [1930 15405020].

2-Bromo-m-(and p)-amino-phenyl-3amino-a-naphthaquinone $C_{16}H_{11}O_{2}N_{2}Br$ *i.e.* $C_{6}H_{4}:C_{4}O_{2}Br$. NH . $C_{6}H_{4}NH_{2}$

Lindenbaum, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1050-1060).

Diamino-a-naphthaquinone and its

acetyl derivative. Kehrmann, F., und Misslin, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1224-1233).

Di-amino-β-naphthaquinone and its acetyl derivative.

Kehrmann, F., und Misslin, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1224-1233).

Ketones C16H18O2

Phenyl methylene heptinyl diketone $CH_3 \cdot [CH_2]_4 \cdot C \cdot C \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5$ Moureu, Ch., et Delange, R. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (302-313). [1510 1520 1930].

KETONES CnH2n-16O2

Ketone C15H14O2 Oxybenzyl-acetophenone

C, H₅. CO. CH₆. CH₆. C, H₄OH Phenyl o-methoxyphenylethyl ketone

 $C_{16}H_{16}O_2$ *i.e.* C₅H₅. CO. CH₂. CH₂. C₆H₄OMe (o-Methoxybenzylacetophenone) and

o-nitrophenyl hydrazone. Feuerstein, W., und Musculus, A. Ueber das 2-Oxybenzylacetophenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (409-412). [1230 1910].

KETONES ChH2n-13O2

Ketones C14H10O2

Diphenyl diketone C_6H_5 . CO. CO. C_6H_5 (Benzil).

Henderson, George Gerald, and Corstorphine, Robert Henry. Condensation of Benzil with Dibenzyl Ketone. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1256–1264) [Fnll paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (190) [Abstract]. [1140 1240 15407.

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. [Condensation of benzil with methyl ethyl ketone, diethyl ketone, ethyl isopropyl ketone, methyl n-butyl ketone, dipropyl ketone and 1530 288

methyl w-hexyl ketone]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1024–1042) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (174–176) [Abstract]. [1140–1240–1540].

Ketones $C_{15}H_{15}O_2$

Oxybenzylidene-acetophenone.

Pond, F. J., York, H. J., and More, B. L. On α-Oxybenzylidene Acetophenone. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (789–796).

Ketones C17H10O2

Diphenyl isopropylene diketone Ph. Ct. CH₂, CH₂, CH₂, Ct. Ph (Dibenzoyl-propane).

Japp, Francis R., and Michie, Arthur C. Reduction of αγ-Dibenzoylpropane London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1010–1024) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (173–174) [Abstract]. [1230 1240 1330 1140].

KETONES CaHa ()

Ketones C14H3().

Anthraquinone $C_6H_4: C_2O_2: C_6H_4$

Haller, A., et Guyot, A. Préparation et propriétés des dialcoylamido-anthraquinones (III). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (205–213). [1330].

Haller, A., et Umbgrove, H. Sur de nouveaux dérivés des acides dialcoylamidobenzoylbenzoïques et dialcoylamidom-oxybenzoylbenzoïques tétrachlorés. Anthraquinones dialcoylamidées et oxyanthraquinones dialcoylamidées correspondantes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (745–749). [1330 5020].

o-Nitroanthraquinone

Möller, Joh. Ueber die elektrolytische Reduktion des o-Nitroanthrachinon zu o-Amidoanthrachinon. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (741–743).

Ueber die elektrolytische Reduktion des o-Nitroanthrachinon in alkalischer und des 1, 5- und des a-Dinitroanthrachinon in saurer Lösung. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (797–800).

Dimethylamino-anthraquinone

C₁₆H₁₃O₂N *i.e.* C₅H₄: C₂O₂: C₆H₃NMe₂ **Haller**, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (205-213). {1330}. Diethylamino-anthraquinone

 $C_{18}H_{17}O_2N$ i.e. $C_0H_4:C_2O_2:C_0H_3NEt_2$ **Haller**, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (205–213). [1330].

5, 6, 7, 8-Tetrachloro-diethyl-3-aminoauthraquinone C_{1c}H_{1c}O₂NCl₄ i.e. C₁Cl₄: C₁O₂: C₁H₂NEt₂

Haller, A., et Umbgrove, H. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (745–749). [1330 5020].

 $\begin{array}{c} \textit{Ethylbenzylamino-anthraquinone} \\ C_{23}H_{19}O_2N \ \textit{i.e.} \end{array}$

 $C_{23}H_{19}O_2N$ i.e. $C_0H_4:C_2O_2:C_0H_5NEtC_2H_7$

Haller, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (205–213). [1330].

Phenanthraquinone

 C_6H_4 . CO C_6H_4 . CO

Bamberger, Eug., und Grob, Jacob. Ueber das Verhalten des Phenanthrenchinons gegen Phenylhydrazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (533–539). [1630–1930–1940].

Ketones C16H12O2

o-, m-, and p-Oxy-benzylidene-indanone.

 $C_{\delta}H_{4} \stackrel{\text{('H_{2})}}{\downarrow} C: CH.C_{\delta}H_{4}OH$ Feuerstein, W. Ueber einige substi-

Feuerstein, W. Ueber einige substituirte Benzalindanone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (412–415).

Ketones C₁₇H₁₄O₂

Anhydracetone-benzil.

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. Homologues of Anhydrace-tonebenzil. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1024–1042) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (174–176) [Abstract]. [1140 1240 1540].

Ketones $C_{18}H_{15}O_2$

Phenyl phenylacetylene ethyl ketone $Ph.CO.CPh:CH.CO.C_2H_5$

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew, N. [Desylene-methyl ethyl ketone and desylene-ethyl ethyl ketone]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1030–1037) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (174–175) [Abstract]. [1140 1240 1540].

Retenequinone.

Phenylhydrazone.

Bamberger, Eug., und Grob, Jacob.
Ueber das Verhalten des Phenanthrenchinons gegen Phenylhydrazin. Berlin,
Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (533-539).
[1540 1630 1930 1940].

Ketones $C_{19}H_{18}O_2$

Phenyl phenyl-allylene ethyl diketone Ph. CO. CPh; CMe. CO. CPh; GMe. CO. CPh, Andrew N. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1024–1042). [1140 1240 1540].

KETONES $C_nH_{2n-26}O_2$

Ketones C25H24O2

Abell, Robert Duncombe. [2-Phenyll: 3-dimethyl-1: 3-dibenzoylpropane and its isomeride (m.p. 121-122), and the action of ammonia and hydroxylamine on them.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (928-939) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (128) [Abstract].

KETONES C_nH_{2n-38}O₂

Ketones C₃₀H₂₂O₂ Dibenzoyldiphenylbutadiene

C₆H₅.CO.CH:CPh.CPh:CH.CO.C₆H₅

(Diphenyl butonene diketone).

Japp, Francis R., and Michie, Arthur C.
Reduction of . . Dibenzoyldiphenylbutadiene. London, J. Chem.
Soc., 79, 1901, (1010–1024) [Full paper];
Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (173–174)
[Abstract]. [1230 1240 1330 1140].

KETONES WITH THREE OXYGEN ATOMS.

KETONES CaH2n-8O3

Ketones C₈H₈O₃ Dioxyacetophenone

 $\mathrm{CH_3}$. CO . $\mathrm{C_6H_3}(\mathrm{OH})_2$ Chloro-aceto-pyrocatechol $\mathrm{CH_2Cl}$. CO . $\mathrm{C_6H_3}(\mathrm{OH})_2$ [action on semicarbazide].

Bruhns, H. Ueber die Einwirkung von Alkalien auf die gechlorten Oxyketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (97–100).

 $C_8H_6Cl_2O_3$ i.e. $CHCl_2 \cdot CO \cdot C_6H_3(OH)_2$ (Dichloro-oxy-acetophenone).

Bruhns, H. Ueber das Dichloracetobrenzcatechin und das Dichloracetopyro-(p-1881) gallol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (91–97).

Ketones $C_{11}H_{14}O_3$ Phenyl dioxybutyl ketone Ph. CO. CH₂. CH₂. CH(OII). CH₂OH (4-Benzoyl-1, 2-butanediol).

(4-Benzoyl- 1, 2-butanediol). **Haller,** A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1459–1463). [1330 1210].

KETONES C_nH_{2n-14}O₃

Ketones C10H6O3

 $\begin{array}{lll} \textbf{Oxy-naphthaquinone} & C_{10}H_5(OH)O_2\\ 2\text{-}0xy\text{-}8\text{-}amino\text{-}1, 4\text{-}naphthaquinone}\\ C_{10}H_7O_3N \text{ i.e. } NH_2 \cdot C_6H_3 & CO \cdot C \cdot OH\\ CO \cdot CH & CO \cdot CH \end{array}$

Kehrmann, F., und Misslin, E. Ueber die Constitution des Isorosindulins No. 8 und einige Derivate des Trinitro- α -naphtols. OH: NO₂: NO₂: NO₂ = 1: 2: 4: 8. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1224–1233). [1930 1540 5020].

KETONES C_nH_{2n-20}O₃

Ketones $C_{14}H_3O_3$ Oxyanthraquinone $C_6H_4:C_2O_2:C_6H_3.OH$

Tetrachloro-1-oxy-3 -diethylaminoanthraquinone $C_6Cl_4: C_2O_2: C_6H_2(OH)$. NEt_2

Haller, A., et Umbgrove, H. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (745–749). [1330 5020].

KETONES C_nH_{2n-26}O₃

Ketones C23H20O3

Diphenyl Oxyphenylisopropylene diketone ('6H4(OH). CH (CH2. CO. C6H5)2 "Oxybenzylidene-diacetophenone."

Feuerstein, W., und Musculus, A. Ueber das 2-Oxybenzylacetophenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (409–412). [1230 1910].

KETONES WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

KETONES C_nH_{2n-8}O₃

Ketones C₈H₈O₃ Trioxy-acetophenone CH₃, CO, C₆H₂(OH)₃ Dichloroacetopyrogallol CHCl₂, CO, C₈H₂(OH)₃

(Di-chloro-trioxy-acetophenone). Bruhns, H. Ueber das Dichloracetobrenzcatechin und das Dichloracetopyrogallol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (91–97).

Q

KETONES C_nH_{2n-16}O₄

Ketone $C_{14}H_{12}O_4$

Dioxybenzoin C₁₄H₁₀O₂(OH)₂ Dimethyl derivative.

C₁₄H₁₀O₂(OCH₃)₂ **Irvine**, James C. Preparation of o-Dimethoxybenzoin . . . [and its methyl ether]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (668–672) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (18) [Abstract].

KETONES C_nH_{2n-18}O₄

Ketones C12H6O4

Dibromo - dioxy - o - quinone tetrabromo - phenylene ether

 $\begin{array}{c} C_{12}O_4Br_6 \ \textit{i.e.} \ C_6Br_4:O_2:C_6Br_2O_2\\ \text{and its product of reduction}\\ C_6Br_4:O_2:C_6Br_2(OH)_2 \end{array}$

C_cBr₄: O₂: C_cBr₂(OH)₂ **Jackson,** C. L., and Koch, W. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (10–46). [1230–1330].

KETONES CnH2n-20O4

Ketones C14H8O4

Dioxyanthraquinone $C_6H_4: C_2O_2: C_6H_2(OH)_2$

Dioxy-diethylamino-anthraquinone $('_{18}H_{17}O_4N')$ i.e.

 $C_bH_4: C_2O_2: C_bH(OH)_2. NEt_2$ **Haller,** A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (205–213). [1330].

KETONES WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

KETONES CnH2n-16O5

Ketones C12H8O5

Trioxy-diphenyl-o-quinone $(^{}_{12}\mathrm{H_8}()_{5}$ i.e.

 $C_6H_3(OH)_2 \cdot C_6H_2O_2 \cdot OH$

Jackson, C. L., and Koch, W. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (10-46). [1230 1330].

KETONES WITH SIX OXYGEN

KETONES CnH2n-18O6

Ketones C₁₅H₁₂O₆

Tetra-oxy-diphenyl methylene diketone

C₆H₂(OH)₃ . (O . CH₂ . CO . C₇H₄OH Trimethoxyphenyl ethyloxyphenyl methylene diketone C₂₀H₂₂O₆ i.e.

 $C_6H_2(OMe)_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_4OEt$ (Trimethoxybenzoyl-ethoxyacetophenone).

(Trimethoxybenzoyl-ethoxyacetophenone).

Kostanecki, St[anislaus] v., und
Steuermann, J. Ueber das 1, 3, 3'-

Trioxyflavon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (109-112). [5020 1910].

KETONES WITH SEVEN OXYGEN ATOMS.

KETONES C_nH_{2n-18}O₇

Ketones C15H12O7

Penta-oxydiphenyl methylene diketone

 $C_6H_2(OH)_3$. CO. CH_2 . CO. $C_6H_3(OH)_2$

Pentamethoxydiphenyl methylene diketone

 $C_6H_2(OMe)_3$. CO . CH_2 . CO . $C_6H_3(OMe)_2$

Kostanecki, [Stanislaus v.]. Synthèse de la lutéoline. Mülhausen, Bull. Soc., ind., 1901, (35–41). [5020].

1540 REDUCED BENZENOID
AND CYCLIC-ONS OTHER
THAN BENZENOID-ONS.

GENERAL.

Béhal, A. Cétones de l'huile de bois, diméthylcyclohexénone. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (342-345).

Cétones de l'huile de bois, diméthylcyclohexénone. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (242-247).

Bouveault, L., et Tétry, L. Sur l'acide méthyladipique de l'oxydation de la pulégone et de la β méthylcyclohexanone. Paris, Bul. soc.chim., (sér. 3), 25, 1901, (411–444). [1310].

 Dieckmann,
 W.
 Ueber cyklische

 β-Ketoncarbonsäureester.
 Liebigs Ann.

 Chem.,
 Leipzig, 317, 1901, (27–109).

 [1340 1910 1930 1310 1940].

Kehrmann, F., und Misslin, E. Ueber die Constitution des Isorosindulins No. 8 und einige Derivate des Trinitro-anaphtols. OH: NO2: NO2: NO2 = 1:2:4:8. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1224-1233). [1930 5020 1530].

Kostanecki, St[anislaus] v., und Różycki, A. Ueber eine Bildungsweise von Chromonderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (102–109). [1530].

Leser, Georges. Sur les β-dicétones cycliques (II). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (196–199). [1330].

Marchlewski, L[eon], et Buraczewski, J. [Étude sur l'isatine] (Polish). Kraków, 1901, (25). 25.5 cm. [1930].

Stobbe, Hans. Ueber die Anlagerung des Bernsteinsäureesters an αβ-ungesättigte Ketone und Säureester. [Zweite Abhandlung.] Liebigs Ann. ('hem., Leipzig, 315, 1901, (219-246). [1310].

und Fischer, Richard. 3-Phenylcyclopentanondicarbonsäuremethylester und die 3-Phenylcyclopentanon-4-carbonsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (239-246). [1340 1330].

[A mixture of substances.] Theulier, Eug. Citraptène ou cam-phre de citron. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (465-468), [6500].

ψ-Quinols CO CH: CH CR. OH

Zincke, Th[eodor]. Zur Geschichte der Chinole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34,** 1901, (253–257). [1130 1230].

KETONES WITH ONE OXYGEN Атом.

KETONES CnH2n-2O

Ketones C7H12O

1-Methyl-cyclohexanone

CHMe CO · CH₂ CH₂
CH₂ · CH₂
Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem.,
Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1340
1910 1930 1310 1940].

2-Methyl-cyclohexanone $\begin{array}{c} \text{CHMe} & \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \\ \end{array} \\ \text{CH}_2 \end{array}$ [oxidation products].

Bouveault, L., et Tétry, L. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (441–444). [1310].

Dimethyl-cyclopentanone

 $\mathrm{CH}_2 \left< \begin{matrix} \mathrm{CO} & \mathrm{CH}_2 \\ \mathrm{CH}_2 & \mathrm{CMe}_2 \end{matrix} \right.$

[Dimethyl-cyclopentanone, synthesis of derivatives].

Noyes, W. A. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (392-402). [1310 1340].

Ketones C8H14O 1, 4-Dimethyl-3-cyclo-hexanone

CHMe $\left\langle \begin{array}{c} \text{CH}_2 & \text{CO} \\ \text{CH}_2 & \text{CH}_2 \end{array} \right\rangle$ CHMe

Leser, Georges. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (196-199). (D-1881)

Ketones C9H16O

4-Methyl-2-isopropyl-cyclopentanone

 $\mathrm{CHMe} \stackrel{\mathrm{CH}_2\,.\,\mathrm{CO}}{<\mathrm{CH}_2\,.\,\dot{\mathrm{CH}}\,.\,\mathrm{C}_3\mathrm{H}_7}$

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1340 1910 1930 1310 1940].

Ketones $C_{10}H_{18}O$ 4-Methyl-2-isobutyl-cyclopenta-

 $\begin{array}{c} \text{C'HMe . C'H}_2 \\ \text{C'H}_2 - \text{C'O} \end{array} \\ \text{CH . C'}_4 \text{H}_9 \\ \end{array}$

Dieckmann, W. Ueber cyklische β-Ketoncarbonsäureester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1340 1910 1930 1310 1940].

Menthone C₁₀H₁₈O

Baeyer, Adolf, und Seuffert, Otto. Erschöpfende Bromirung des Menthons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (40-53). [1230].

Ketomenthone C₁₀H₁₈O [from Oil of Buchu Leaves].

Kondakow, J., und Bachtschiew, N. Ueber das ätherische Oel der Buccoblätter und über den Bau der Bestandtheile desselben. (II. Abhandlung.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (49-76). [6500 1230 1140 1240 M 3120].

KETONES C_nH_{2n-4}O

Ketones C8H12O

Dimethyl-cyclo-hexenone

 $CO \left\langle \begin{array}{c} CHMe \cdot CH_2 \\ CH_2 - CH \end{array} \right\rangle CMe$

Béhal, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (342-345); Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (242–247).

Ketones C9H14O

Fenchocamphorone.

Wallach, O[tto], [Westphalen, W. v., Neumann, Edgar]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (51. Abhandlung.) Beobachtungen in der Fenchon-Reihe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (273-303). [1140-1340 1240 1640 M 3120].

Ketones C10H16O Camphor.

Armstrong, H. E., and Lowry, T. M. [8-Bromonitrocamphor and tribromocamphor]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (217–218). [1340].

B-Bromocamphor. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (244-245).

Aschan, Ossian. Ueber die Constitution des Kamphers. Eine stereochemische Studie. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (196–241). [7000 G 540 M 3130].

Forster, Martin Onslow. [a-Benzoylcamphor and its enolic form; also the acetyl, benzoyl, phenylurethane, and metallic derivatives of the latter]. I.ondon, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (987–1002) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (167-168) [Abstract].

____ β-Bromocamphor. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (245).

Camphoroxime.

Adriani, [Johannes] H[ermanus]. Eutectic curves [of d- and l-camphoroxime with naphthalene, phenanthrene, benzoin and anthracene] . . . Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (463– 467) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (438-442) (Dutch). [7000].

KETONES C'nH2n-60

Ketone C10H14O Limonenone.

Genvresse, P. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (414–416). [1240].

KETONES CaH2n-100

Ketone C10H10O Methyl-hydrindone.

Kipping, F. S., and Clarke, G. Preparation of \(\beta\)-methylhydrindone. \(\beta\)-Methyl-a-hydrindoxime and its reduction.] London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (181–182). [1640].

> Ketone C11H12O Phenoketocycloheptane

 $C_6H_4 \begin{array}{c} CH_2 \cdot CH_2 \\ CO \cdot CH_2 \end{array} \\ CH_2 \\ CH$

Kipping, Frederic Stanley, and Hunter, Albert E. Pheno-α-ketobentamethylene [and its oxidation; also its semicarbazone and oxime, and the reduction of the latter]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (602-610) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (68) [Abstract].

KETONES CuH2n-12O

Ketone C14H16O

5-p-Tolyl-3-methylcyclohexenone

 $\mathrm{CH} \left\langle \begin{smallmatrix} \mathrm{C}(1) & \mathrm{CH}_2 \\ \mathrm{CMe} & \mathrm{CH}_2 \end{smallmatrix} \right\rangle \mathrm{CH} \cdot \mathrm{C}_7\mathrm{H}_7$ and its oxime.

Flürscheim, B. Ueber p-Methylbenzylidenacetessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (787-791). [1330 1930 1340].

KETONES ChHon-onO

Ketone C18H19()

Diphenyl-methyl-cyclopentenone

COCHMe.CPh
CH₂. CPh
Japp, Francis R., and Meldrum,
Andrew N. [Methyldiphenylcyclopentenone and its phenylhydrazone]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1032–1033) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (175) [Abstract]. [1140 1240 1530].

KETONES WITH TWO OXYGEN ATOMS.

KETONES C.H. H. O.

Ketones C5H6O2

1, 2-Diketocyclopentane.

Phenylhydrazone C11H12ON2 and

diphenyl dihydrazone.

Dieckmann, W. Liebigs Ann. chem.,
Leipzig, 317, 1901, (27-109). [1340]

Ketone C6H8O2

Quinone tetrahydride. Acetal

 $C(OEt)_2 \underbrace{\begin{pmatrix} C_{14}H_{23}O_4 & i.e. \\ C'(OEt)_2 & C'H_2 & C'H_2 \\ C'H_2 & C'H_2 \end{pmatrix}}_{C(OEt)_2} C(OEt)_2$

and the corresponding methyl com-

pound C₁₀H₂₅O₄ i.e. C₈H₅(OMe)₄. **stollé**, R[obert]. Ueber Acetale des Paradiketohexamethylens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1344–1345).

Ketone C9H14O2 Diketotrimethylcyclohexane

 $\mathrm{CH_2} \Big\langle \mathrm{CO} \cdot \mathrm{CHMe} \Big\rangle \mathrm{CMe_2}$

Crossley, Arthur William. [2:6-Diketo-3:4:4-trimethylhexamethylene, and its silver salt, dioxime, ethyl ether and bromo-derivatives]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (143-147).

Diketoisopropyl-cyclohexane

 $\text{CH}_2 < \text{CO} \cdot \text{CH}_2 > \text{CH} \cdot \text{CHMe}_2$

Crossley, A. W. Preparation and properties of 2:6-diketo-4-isopropylhexamethylene (2:6-dihydroxy-4-isopropyldihydroresorcinol),[its dioxime and silver salt; also its oxidation and hydrolysis]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (172). [1520 1310].

4-Acetyl-1-methyl-3-cyclohexanone

CHMe CH₂ CO CHAc Leser, George, Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (196–199). [1330].

Ketone $C_{10}H_{16}O_2$

4- Acetyl- 1, 4- dimethyl- 3- cyclohexanone

CHMe ('H₂. ('I) CMeAc Leser, Georges. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (196–199). [1330].

KETONES CnH2n-6O2

Ketone C7H8O2 Methyl- 4- quinol

('O (CH : CH)CMe . OH

 $\begin{array}{c} Tetra\text{-}chloro\text{-}methyl\text{-}\psi\text{-}quinol\\ \text{CO} & \begin{array}{c} \text{CCl} : \text{CCl} \\ \text{CCl} : \text{CCl} \end{array} \end{array}$

Tri-bromo-methyl - ψ - quinol and Tetra-bromo - methyl - ψ - quinol. Zincke, Th[eodor]. Zur Geschichte

der Chinole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34,** 1901, (253–257). [1130 1230].

Ketones C8H10O2 Dimethyl- ψ -quinol.

Tribromo- m- dimethyl- y- quinol CO CBr : CBr CMe . OH

Zincke, Th[eodor]. Zur Geschichte der Chinole. Berlin, Ber. D. chem. Zur Geschichte Ges., 34, 1901, (253-257). [1130 1230].

Ethyl- ψ -quinol.

Tetra-bromo-p-ethyl-ψ-quinol CO CBr: CBr CBr: CBr and Tribromo-p-ethyl-y-quinol.

Zincke, Th[eodor]. Zur Geschichte der Chinole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (253-257). [1130 1230].

Ketones C10H14O2 Camphorquinone.

Lapworth, Arthur, and Chapman, Edwin M. [Camphorquinone p-bromophenylhydrazone and semicarbazone]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (380– 381) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (28) [Abstract].

Ketones C11H16O2

Carbofenchonone.

CHo. CH - CHMe CMe₂ CO (H2. CH — CO

[and the corresponding alcohol $C_{11}H_{18}O_2$].

Wallach, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (273–303). [1140 1340 1240 1640 M 3120].

KETONES ChH2n-20O2

Ketones C₁₇H₁₄O₂

Oxy-diphenyl-ketopentene

CO CH : CPh CH₂ . CPh . OH (diphenyl cyclopentenolone).

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1024-1042). [1140 1530].

Ketones $C_{18}H_{16}O_2$

Oxy - diphenyl - methyl - ketocyclopentene

CO CH == CPh CHMe . CPh.OH

and the isomeric

COCCMe: CPh CH₂. CPh. OH

[Methylanhydracetone-benzil. Diphenylmethyl-cyclopentenolone].

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., **79,** 1901, (1024–1042). [1140 1530 1540].

Ketones $C_{19}H_{18}O_2$ Oxy - diphenyl - dimethyl - ketocyclo-

pentene i.e.
C (CH₃): CPh
CO
CHMe . CPh . OH
(\alpha - Desylencethyl ethyl ketone).

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1024-1042). [1140 1530 1540].

Oxy-diphenyl-\beta\beta-dimethyl-ketocyclopentene

CO CH = CPh CMe₂. CPh. OH

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1024–1042).

Oxy-diphenyl-ethyl-ketocyclopentene

CO (Et: (Ph (H, CPh, OH (a-ethylanhydracetone-benzil) and the

isomeric ('H = ('Ph CHEt.CPh.OH

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1024-1042).

Ketones C20H20O2 Oxy-diphenyl-trimethyl-ketocyclopentene

CO CMe: CPh CMe2. CPh. OH

(αββ-Trimethylanhydracetonebenzil). Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1024–1042). [1140 1530].

Oxy-diphenyl-n-propyl-ketocyclopentene

COCPr: CPh CH₂. CPh. OH

and the isomeric

CO/CH = CPh CHPr. CPh. OH

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1040).

Ketones $C_{21}H_{22}O_2$ Oxy-diphenyl-diethyl-keto-cyclopentene

CO CEt = CPh CHEt. CPh. OH

(αβ-diethylanhydracetonebenzil). Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1041).

Ketones C21H24O2

Oxy - diphenyl - n - amyl - keto - cyclopentene

and the isomeric $CO \subset CH_2 \longrightarrow CPhOH$ and the isomeric $CO \subset CH = CPh$ $CH(C_5H_{11}) \cdot \dot{C}Ph \cdot OH$ Japp, Francis R., and Meldrum,
Andrew N. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1041–1042). [1140 1530].

KETONES CHH2n-26O2

Ketones CooH14O2

('6H₄. ('Ph(OH) ('O). ('6H₄ Phenyl-oxanthranol

Tetramethyl-diamino-phenyloxanthranol C_6H_4 . C(OH). $C_6H_4NMe_2$ $C_{24}H_{24}O_2N_2$ i.e. $C_0 - C_6H_3NMe_2$

Haller, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (315-322). [1230 1240 1630].

KETONES CnH2n-30O2

Ketones C25H20O2

Oxy-diphenyl-benzylidene-methylketopentene

 $CO < C(CH_3) : CPh$ $C(CHPh) \cdot C(OH)Ph$ (Benzylidene-a-methyl-anhydracetonebenzil).

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1024–1042). [1140 1530].

Ketones C26H22O2

Oxydiphenylbenzylideneethylketo-cyclopentene

CO CEt = CPh C(CHPh). CPh. OH (Benzylidene-a-ethylanhydracetonebenzil).

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1024–1042). [1140 1530].

Ketones C27H24O2

Oxy - diphenyl - benzylidene - propyl keto-cyclopentene

 $CO < \frac{CPr}{C(CHPh)} \cdot \frac{CPh}{CPh} \cdot OH$

(Benzylidene-a-n-propyl-anhydracetonebenzil).

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1040-1041). [1140 1530].

 $\mathbf{Ketones}$ $\mathbf{C}_{29}\mathbf{H}_{28}\mathbf{O}_{2}$ Oxy-diphenyl-benzylidene-n-amyl-keto-cyclopentene

 $CO \left\langle \begin{array}{c} C(C_5H_{11}) : CPh \\ C(CHPh) \cdot CPh \cdot OH \end{array} \right.$

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1042). [1140 1530].

KETONES C_nH_{2n-36}O₂

old K e t o n e s $C_{29}H_{22}O_2$ Oxy-tetraphenyl-keto-cyclopentene

HO. CPh. CHPh

Henderson, George Gerald, and Corstorphine, Robert Henry. [Tetraphenylcyclopentenolone, and its oxime, p-bromophenylhydrazone and acetyl derivative; also the action of bromine, phosphorus pentachloride, and alcoholic hydrogen chloride on it, and its oxidation and reduction]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1256–1264) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (190) [Abstract]. [1140 1240 1530].

KETONES WITH THREE OXYGEN ATOMS.

KETONES C_nH_{2n-20}O₃

Ketones $C_{16}H_{12}O_3$

Dioxy - benzylidene - indanones

 C_8H_4 C_CH_2 $C: CH \cdot C_6H_3(OH)_2$

Feuerstein, W. Ueber einige substituirte Benzalindanone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (412–415).

KETONES WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

KETONES C'nH2n-38O4

Ketone $\mathrm{C}_{32}\mathrm{H}_{26}\mathrm{O}_{4}$

a-Methylanhydracetonedibenzil.

Japp, Francis R., and Meldrum, Andrew N. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1024–1042). [1140–1530].

KETONES WITH SIX OXYGEN ATOMS.

KETONES C_nH_{2n-12}O₆

Ketones $C_{12}H_{12}O_6$

Thio derivative:—
Disulphido-tetra-acetyl-cyclobutane

 $C_{12}H_{12}O_4S_2$ i.e. $CS.CAc_2$ $CS.CAc_2$

Wenzel, G. Ueber die Einwirkung von Halogen und Schwefelkohlenstoff auf Natriummethylenverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1043–1050). [1920—1340—1310].

AMINO COMPOUNDS.

1600 GENERAL.

Autenrieth, W[ilhelm], und Spiess, P. Eine einfache Bildungsweise der secundären symmetrischen Hydrazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (187–189). [1610–1630].

Bonnefoi, abbé J. Combinaisons des sels haloïdes du lithium avec l'ammoniac et les amines. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (317–378). Thèse de doctorat, Montpellier, 1901. [0450 1610 1630 7200].

Crotogino. Ueber Alkylammonium-Amalgame. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (648–649). [5500 0380].

Henry, L[ouis]. Sur les amino-alcools. [Détermination de l'influence de -NH sur le caractère alcool]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (8–26). [1600 7200 1210].

Kuhara and Fukui. [Aromatic Amines, Action on Phthalyl Chloride]. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (454–463). [1330].

Möhlau, Richard. Zur Charakteristik der Amidoazokörper. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 1, 1901, (76–79). [1700].

Tingle, Alfred. The Synthesis of Amines by the use of Alkyl Salicylates. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (144–155).

Wedekind, Edgar. Ueber die Additionsgrenzen tertiärer Amine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 318, 1901, (90–116). [7050 1310 1930 G 750].

1610 AMINO-PARAFFINS.

GENERAL.

Doebner, O[skar], und Gärtner, S. Nachtrag zu der Abhandlung "Ueber Verbindungen der Glyoxylsäure mit Guanidin und Amidoguanidin." Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (157). [1310].

Dunstan, Wyndham R., and Goulding, Ernest. [Formation of secondary amines by reduction of alkylated *iso*-oximes]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (639–641) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17** 1901, (84) [Abstract].

296

Henry, L[ouis]. Sur l'alternance de la volatilité dans la série des diamines normales et primaires (H2N)CH2-(CH2)n-CH₂(NH₂). Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (1–7). [7200].

Kaufler, Felix. Ueber eine Schmelzpunktsregelmässigkeit bei den aliphatischen Diaminen. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (133). [7200 C1810].

Matthes, Hermann. Beiträge zur Kenntniss der Alkoholbasen. [Erste Mittheilung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (104–137).

Beiträge zur Kenntniss der Alkoholbasen. (II. Abhandlung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (311-317).

Titherley, Arthur Walsh. [Preparation of primary aliphatic amines by the action of potassium alkyl sulphates on sodamide.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (399) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (30) [Abstract].

MONAMINES.

AMINES CaHon+3N

Amine CH5N Methylamine MeNH,

Compounds. LiClNMeH2; LiCl2NMeH2 LiCl3NMeH.

Bonnefoi, l'abbé J. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (317–378). [0450 1600 1630 7200].

Dimethylamine NMe,H

Compound LiClNMe.H

Bonnefoi, l'abbé J. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (317–378). [0450 1600 1630 7200].

Trimethylamine. Compound. LiCINMe2

Bonnefoi, l'abbé J. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (317-378). [0450 1600 1630 7200].

> Amine C₂H₇N Ethylamine NEtH₂

Ethylamine Compounds. LiCINEtH2; LiCI2NEtH2; LiCI3NEtH2

Bonnefoi, l'abbé J. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (317–378). [0450 1600 1630 7200].

Diethylamine Compound. LiCINEt2H

Bonnefoi, l'abbé J. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (317–378). [0450 1600 1630 7200].

Triethylamine Compound. LiCINEt3

Bonnefoi, l'abbé J. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (317–378). [0450 1600 1630 7200].

Amine C3H9N Propylamine C₃H₇NH₂

Compounds. LiCINPrHo; LiCI2NPrHo; LiCl3NPrH₂

Bonnefoi, l'abbé J. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (317–378). [0450 1600 1630 7200].

Isopropylamine.

LiClNH₂C₃H₇; LiCl2NH₂C₃H₇; LiCl3NH₂C₃H₇

Bonnefoi, l'abbé J. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (317–378). [0450 1600 1630 7200].

Amines C₄H₁₁N

n-Butylamine Compound.

LiCLNH₂C₄H₉; LiCl2NH₂C₄H₉; LiCl3NH₂C₄H₉

Bonnefoi, l'abbé J. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (317–378). [0450 1600 1630 7200].

Isobutylamine Compounds.

 $\begin{array}{c} \operatorname{LiClNH_2C_4H_9} \;; \quad \operatorname{LiCl2NH_2C_4H_9} \;; \\ \operatorname{LiCl3NH_2C_4H_9} \end{array}$

Bonnefoi, l'abbé J. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (317–378). [0450 1600 1630 7200].

sec-Butylamine [dextro-rotatory, from sec-butyl-thio-urea (from Cochlearia officinalis.)]

Gadamer, J[ohannes]. Ueber rechtsdrehendes sec. Butylamin. I. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (283–294). [7300—1310].

Amine C5H13N

Amylamine Compounds.

 $\begin{array}{c} \text{LiC1NH}_2\text{C}_5\text{H}_{11}\colon \text{LiC12NH}_2\text{C}_5\text{H}_{11}\,;\\ \text{LiC13NH}_2\text{C}_5\text{H}_{11}\,;\\ \text{Bonnefoi, l'abbé J. Ann. chim. phys.,}\\ \text{Paris, (sér. 7), 23, 1901, (317–378).}\\ [0450 \ 1600 \ 1630 \ 7200]. \end{array}$

Amine CoH15N

Hexylamine Compounds. LiClNH₂C₆H₁₃; LiCl2NH₂C₆H₁₃; LiCl3NH₂C₆H₁₃

Bonnefoi, l'abbé J. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (317–378). [0450 1600 1630 7200].

Amine CoH21N

Ennylamine. A cetyl derivative

(Ennyl-acetamide. Acetnonylamine.)

Thoms, H[ermann]. Die Zusammensetzung des ätherischen Rautenöles.
Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (1–19). [1310 1510 1530 6500 M 3120 0 9190].

Hydroxylamine derivatives.

Wedekind, Edgar. Ueber Stickstoffmodelle zur Demonstration der Stereoisomerie der Oxime. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 318, 1901, (117–120). [0920].

β-Di-ethyl-hydroxylamine

C₄H₁₁ON *i.e.* NEt₂OH [and its salts]. **Bewad**, Iwan. Ueber die Einwirkung von Zinkalkylen auf Salpetrigsäureester und Nitroparaffine. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (94-110). [1110].

β-Di-propyl-hydroxylamine

(C₃H₇₎₂NOH [and its salts]. **Bewad**, Iwan. J. prakt. ('hem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (94–110).

AMINO-ALCOHOLS C_nH_{2n+3}ON

Amino-alcohols C₂H₇ON Oxyethylamine HO.CH₂.CH₂.NH₂

Oxyethylnitramine HO.C₂H₄.NH.NO₂ and the derivative

HO. C₂H₄. N(NO₂). CO. NH₂
Franchimont, A[ntoine] P[aul]
N[icolas]. [On the nitramino-ethanol (oxethylnitramine) and the nitro-ureo-ethanol (oxethylnitro-urea)]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (88–91) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (99–102) (Dutch).

Phenoxy-ethylamine

C₈H₁₁ON *i.e.* NH₂. CH₂. CH₂. OPh **Marckwald**, W[illy], und Chain, M. Weber die Darstellung des Morpholins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1157–1159). [1940 3010 1330 Q 9130].

Amino-alcohols C3H9NO

Methyl-oxyethyl-amine

NHMe. CH₂. CH₂OH (Methylethanolamine),

Picrate.

Matthes, Hermann. Beiträge zur Kenntniss der Alkoholbasen. [Erste Mittheilung]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (104–137).

Oxy-isopropyl-amine CMe(OH). CH₂. NH₃

Henry, L. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (10–15).

Peeters, Edgar. Sur l'isopropanolamine H₃C. CH(OH). CH₂. NH₂. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (259–265).

Oxytrimethylamine HOCH₂NMe₂

Derivatives :-

Dimethylamino dimethyl ether methylo-chloride CH₃.O.CH₂.NMe₃(1

[Salts. Also the corresponding methylobromide].

Litterscheid, F. M. Untersuchungen über Chlor- und Brommethylalkohol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (157–195). [1210 1930].

Tetramethyl-diamino-dimethyl

Dimethylo-chloride. O(CH₂. NMe₃Cl)₂ [Salts].

Litterscheid, F. M. Untersuchungen über Chlor- und Brommethylalkohol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901 (157–195). [1210 1930].

Tetramethyldiamino-dimethoxydimethyl ether Dimethylo-chloride.

O(CH₂.O.CH₂.NMe₃Cl)₂ [Salts].

Litterscheid, F. M. Untersuchungen über Chlor- und Brommethylalkohol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (157–195). [1210 1930].

Amino-alcohols C4H11ON

Oxyethyl-ethyl-amine

NHEt. CH2. CH2OH (Ethyl ethanolamine). Picrate.

Matthes, Hermann. Beiträge zur Kenntniss der Alkoholbasen. [Erste Mittheilung]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (104–137). Oxy-n-butylamine

CH,(OH). CH. CH, CH, NH,

Henry, L[ouis]. [Sur la préparation et les propriétés de la butanol-amine et de l'isopropanol-amine]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (10 - 15). [1600 7200 1210].

Amino-alcohols C5H15ON Oxyethylpropylamine

NHPr. CH., CH.OH

Matthes, Hermann. Beiträge zur Erste Kenntniss der Alkoholbasen. Mittheilung. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (104-137).

Oxyethylisopropylamine

CHMe NH. CH., CH., OH (Isopropylethanolamine).

Matthes, Hermann. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (104-137).

Amino-alcohols C6H15ON

Oxyethylbutylamine

C4H4NH.CH_.CH2OH Butylethanolamine

Also Oxyethyl-isobutylamine.

Matthes, Hermann. Beiträge zur Kenntniss der Alkoholbasen. Mittheilung.] Liebigs Ann. [Erste Chem., Leipzig, 315, 1901, (104-137).

Triethyloxamine.

Dunstan, Wyndham R., and Goulding, Ernest. The Supposed Existence of Two Isomeric Triethyloxamines. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (641-643) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (85) [Abstract].

Amino-alcohols C7H17ON 0xyethylisoamylamine C.H., NH. CH, . CH, OH

Matthes, Hermann. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (104–137).

Amino-alcohols C₈H₁₉ON

Oxyethylhexylamine

CaH₁₃NH.CH₂.CH₂OH (Hexylethanolamine).

Matthes, Hermann. Beiträge zur Kenntniss der Alkoholbasen. Erste Mittheilung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (104–137).

Ethanoldipropylamine

Pr2N.CH2.CH2.OH (Oxyethyldipropylamine).

Matthes, Hermann. Beiträge zur Kenntniss der Alkoholbasen. (II. Abhandlung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (311-317).

Amino-alcohols C9H21ON Oxyethylheptylamine

C₇H₁₅NH. CH₂. CH₂OH **Matthes,** Hermann. Beitra Beiträge zur Kenntniss der Alkoholbasen. Erste Liebigs Ann. Chem., Mittheilung.] Leipzig, 315, 1901, (104-137).

Amino-alcohols C10H23ON Ethanoldiisobutylamine

(C,Ho),N.CHo,CHo,OH

(Oxyethyldiisobutylamine). Matthes, Hermann. Beiträge zur Kenntniss der Alkoholbasen. (II. Abhandlung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (311–317).

Amino-alcohols C12H27ON Ethanoldiisoamylamine

C12H27()N i.e. (C5H11)2N.CH2.CH,OH

(Oxyethyldiisoamylamine). Matthes, Hermann. Beiträge zur Kenntniss der Alkoholbasen. (II. Abhandlung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (311–317).

AMINO-DIOLS CaH2n+3O2N

Amino-alcohols C5H13O2N Methyldioxydiethylamine

 $NMe(CH_2.CH_2.OH)_2$ (Methyldiethanediolamine). Picrate. Matthes, Hermann. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (104-137).

Amino-alcohols C6H15O2N

Dioxytriethylamine NEt(CH2.CH2OH)2

(Ethyldiethanediolamine). Picrate. Matthes, Hermann. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (104-137).

Amino-alcohols C7H17O2N Dioxydiethyl-propylamine

PrN(CH2. CH2OH)2 and

Dioxydiethyl-isopropylamine

('HMe, N(CH, CH,OH), Matthes, Hermann. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (104–137).

Amino-alcohols C₈H₁₉O₂N Di-oxy-di-ethyl-butylamine

 $C_{\delta}H_{19}O_{2}N$ i.e. $C_{4}H_{5}N(CH_{2},CH_{2},OH)_{2}$ (But yl-diethanediolamine).

Also Di-oxy-di-ethyl-isobutylamine.

Matthes, Hermann. Liebigs Ann.
Chem., Leipzig, 315, (104-137).

$\begin{array}{lll} \textbf{Amino-Alcohols} & C_9H_{21}O_2N \\ \textbf{Di-oxy-di-ethyl-isoamylamine} \\ & C_5H_{11}N(CH_2,CH_2OH)_2 \end{array}$

Matthes, Hermann. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (104-137).

$\begin{array}{ccc} \textbf{Amino-Alcohols} & C_{10}H_{23}O_2N \\ \textbf{Dioxydiethylhexylamine} \end{array}$

Chem., Leipzig, 315, 1901, (104-137).

$\begin{array}{ccc} \textbf{Amino-alcohols} & C_{11}H_{25}O_2N \\ \textbf{Dioxydiethylheptylamine} \end{array}$

 $(^{7}_{7}H_{15}N(CH_{2},CH_{2},OH)_{2}$ **Matthes,** Hermann. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, (104–137).

AMINO-PENTOLS.

Amino-hexanepentol

CH₂(NH₂).[CH(OH)]₄.CH₂OH **Maquenne**, L., et Roux, E. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (980–983). [1810].

DIAMINES.

DIAMINES ChH2n+4N2

Diamines C6H16N2

Diamino-isohexane

NH₂. CMe₂. CH₂. CHMeNH₂ **Harries**, C[arl]. Ueber eine Darstellungsweise zweifach ungesättigter Kohlenwasserstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (300–304). [1120–1140–1640].

HYDRAZINE DERIVATIVES.

Di-n-butyryl-hydrazine

C₄H₇(). NH. NH. C₄H₇() **Autenrieth**, W[ilhelm], und Spiess, P. Eine einfache Bildungsweise der secundären symmetrischen Hydrazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (187–189). [1600–1630].

8-Dibutyryl-hydrazine.

[Physical properties].

Stollé, R[obert]. Zur Bildungsweise der secundären symmetrischen Säurehydrazide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (681–682). [1310 1330 1630]

Di-n-hexoyl-hydrazine

('"H₁₁() . NH . NH . ('"H₁₁() **Autenrieth,** W[ilhelm], und Spiess, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (187-189).

Di-isovaleryl-hydrazine

('5H90.NH.NH.('5H90) **Autenrieth,** W[ilhelm], und Spiess, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (187–189).

1630 AMINO-DERIVATIVES OF BENZENOID HYDROCARBONS.

GENERAL.

Behrens, Th[eodor] H[einrich]. Ueber die Morphotropie der Antimonyltartrate des Anilins [der Toluidinen und Xylidinen]. (Holländisch). Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (372-373). [G 530].

Bistrzycki, A[ugustin], und Herbst, C. Ueber einige aliphatische γ- und aromatische o-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1010–1021). [1320—1330—1930—1910].

Eibner, Alexander. Zur Kenntniss der Aldehyde. Ueber Verbindungen der schweffigen Säure und der Alkalibisulfite mit Schiff'schen Basen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (89– 143). [1400].

Zur Frage der Existenz der stereomeren Anilverbindungen von W. v. Miller und J. Plöchl. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **318**, 1901, (58– 89), [7000 7050].

Emilewicz, T. Sur les phénylimines des oxyacétophénones (Polish). Kraków, 1901, (2+9). 25.5 cm. [1530].

Fritsch, Paul. Ueber ein neues Verfahren zur Darstellung von p-Alkyloxybenzylanilin und dessen Homologen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (138–143).

Gnehm, R., und Gansser, Aug. W. E. Ueber Gallaminsäurederivate. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (77–93). [1330 1230 5020 1930].

Gordan, Paul, and Limpach, Leonhard. Some relations between . . . [melting points] and Constitution in Benzenoid Amines. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1080–1085) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (154–155) [Abstract]. [7200].

Grimaux, E. Préparation des métaaminophénols alkylés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (217–218). [1230].

Haeussermann, C[arl]. Zur Kenntniss der tertiären aromatischen Amine. (IV. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (38–40).

Hantzsch, A[rthur], und Schwab, Otto. Zur Kenntniss der Condensationsproducte aus Aldehyden und Aminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (822–839). [1430—1920—1940].

Jones, H[umphrey] O[wen]. Note on the displacemement of benzyl by methyl in substituted nitrogen compounds. [Action of methyl and other alkyl iodides on benzylaniline, dibenzylaniline, phenylmethyldibenzylammonium iodide and phenyldimethylbenzylammonium iodide]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (205).

Kauffmann, Hugo. Untersuchungen über das Ringsystem des Benzols. (2. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (682–696). [1130 7000 7250 7300 C4040].

Lapworth, A[rthur]. Note on isomeric change and meta-substitution in benzenoid amines. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (2-4). [7050].

Lax, W. Ueber Abkömmlinge des Phenylhydrazoncyanes sigsäureäthylesters. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (1-29). [1310 5020 1330].

Nottebohm, Eduard. Ueber die Einwirkung von unterbromigsaurem Natron auf primäre Amine. Diss. Freiburg i. B. (Speyer & Kaerner), 1901, (35). 22 cm. 1 M.

Pinnow, Joh. Ueber die Bildung aromatischer quaternärer Ammoniumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1129–1138). [1640 1930].

Pawlewski, Br[onisław]. Oxydation des amines aromatiques (Polish). Wszechświat, Warszawa, 20, 1901, (46– 47). [5500]. Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. Ueber die Phosphate aromatischer Amine und die Abhängigkeit ihrer Bildung und Beständigkeit von ihrer Zusammensetzung und Structur. Ein Beitrag zu der Frage nach der gegenseitigen Beeinflussung der Reactionsfähigkeit verschiedener Radicale in derselben Molekul. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (219–222, 243–245, 261–262, 279–281). [7050 1720 1930].

Sachs, Franz. Ueber die Darstellung von Anilen der Säurecyanide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (494–503). [1330].

und Bry, Eduard. Ueber Condensation von aromatischen Nitrosoverbindungen mit Methylenderivaten. [3. Mittheilung.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (118–123). [1120 1330].

Schiff, Hugo. Anilin- und Chinolin-Derivate von Metalltrichloriden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (804–805). [1930].

Simonis, H. [Ueber die Einwirkung von primären Aminen auf Mucobromund Mucochlorsäure und deren Ester (I. Mittheilung.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (509–519). [1320–1620].

Sudborough, John J. Acetylation of [aniline, o- and p-toluidine, ψ-cumidine, α- and β-naphthylamine and 2:6-dibromoaniline]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (533-541) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (45) [Abstract].

Thomas-Mamert, R., et Striebel, A. Condensation de l'éther cétipique avec les orthodiamines (suite). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (712-725). [1310 1930].

Tombeck, Daniel. Recherches sur des composés que forment les sels de cuivre des bases organiques et des bases de la série pyridique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (113-144). [1930].

Troeger, J[ulius], und Linde, O. Ueber arrylthiosulfonsaure Salze von organischen Basen. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (121-145). [1330 3010].

MONO-AMINES.

AMINES CnH2n-5N

Amines C₆H₇N Aniline C₆H₅NH₂

Börnstein, E. Ueber die Oxydation des Anilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1268–1274). [5010 1530].

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. The Replacement of Bromine by Chlorine in Anilines. [Reaction of acetylchloro-amino-2:4-dichlorobenzene with s-tribromoaniline, 2-chloro-4:6-dibromoaniline, 4-chloro-2:6-dibromoaniline, 2:4-dichloro-6-bromoaniline and 2:6-di-chloro-4-bromoaniline]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (822–827) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (125) [Abstract].

Jaubert, George F. Nouvelle synthèse de l'aniline. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (841–842).

Compounds with BiCl₃ SbCl₃ and SbI₃

Schiff, Hugo. Anilin- und Chinolin-Derivate von Metalltrichloriden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (804–805). [1930].

Compounds

LicUNH,Ph; and LicU2NH₂Ph **Bonnefoi**, l'abbé J. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (317-378). [0450 1600 1610 7200].

Compounds with acetate, formate, and oxalate of copper.

Tombeck, Daniel. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (113-144). [1930].

Aniline Phosphates.

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. Ueber die Phosphate aromatischer Amine und die Abhängigkeit ihrer Bildung und Beständigkeit von ihrer Zusammensetzung und Structur. Ein Beitrag zu der Frage nach der gegenseitigen Beeinflussung der Reactionsfähigkeit verschiedener Radicale in derselben Molekul. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (219–222). [7050 1720 1930].

Aniline salt of dibenzylmethane phosphinic acid.

Michaelis, A[ugust], und Flemming, A. Ueber die Phosphinsäuren des Dibenzylmethans und des Oxymethylencamphers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1291–1300). [1130 2000]. Acetyl derivative PhNHAc Acetanilide.

Lander, G. Druce. [Action of methyl iodide and dry silver oxide on acetanilide]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (691-693) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (59-60) [Abstract].

Benzoyl derivative PhNHBz Benzanilide.

Lander, G. Druce. [Action of ethyl iodide and dry silver oxide on benzanilide]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (698) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (59-60) [Abstract].

Oxalyl derivative C2O2(NHPh)2
Oxanilide.

Lander, G. Druce. [Action of ethyl iodide and dry silver oxide on ethyl oxanilate and on oxanilide]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (699–700) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (59–60) [Abstract].

Chloro-anilines.

o-Chloro-aniline.

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. The Preparation of o-Chloroaniline. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (469-470) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (39) [Abstract].

o-, m-, and p-chloro-aniline

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. Ueber die Phosphate aromatischer Amine und die Abhängigkeit ihrer Bildung und Beständigkeit von ihrer Zusammensetzung und Structur. Ein Beitrag zu der Frage nach der gegenseitigen Beeinflussung der Reactionsfähigkeit verschiedener Radicale in derselben Molekul. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (243–245). [7050 1720 1930].

Phenyl-chloramine derivatives. C₆H₅NClAc C₆H₅NClBz C₆H₃Cl₂NClAc

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. The Preparation of Acetyl- [and Benzoyl-]-chloramino-benzene and . . . [Acetylchloramino-2:4-dichlorobenzene]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (274–280).

Dichlorophenyl chloramine Acetyl derivative.

C₆H₃Cl₂. NClAe
Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P.
The Action of Acetylchloroamino- and
Acetylbromoamino-[2:4-dichloro-]-ben-

zene on Amines . . . London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (461-467) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (38-39) [Abstract].

Bromoanilines.

o-, and p-Bromo-aniline phosphates and Tribromo-aniline phosphates.

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (243–245). [7050 1230 1720 1930].

2, 6-Dibromoaniline. Acetyl

derivative.

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. [2:6-Dibromoacetanilide]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (820) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (124) [Abstract].

Chlorobromoanilines.

Hurtley, William Holdsworth. [Chlorodibromo- and dichlorobromo-anilines and their acetyl derivatives]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1293-1305) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (191-192) [Abstract]. [1130]. Chlorophenyl bromamine and

Bromophenyl chloramine.
Acetyl derivatives.

C_FH₇ONClBr

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. [Acetylbromoamino-4-chlorobenzene, and acetylchloroamino - 4 - bromobenzene]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (820-821) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (124) [Abstract].

Dichlorobromoanilines

C. H₄NCl₂Br
Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P.
[2:6-Dichloro-4-bromoaniline and 2:4dichloro-6-bromoaniline]. London, J.
Chem. Soc., **79**, 1901, (819) [Full paper];
Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (124)
[Abstract].

Dichlorobromoanilines C,H,Cl,Br(NH₂)

[3:6:4:1], [2:3:4:1], [2:4:5:1], [2:4:5:1], [2:4:3:1], and [5:3:2:1].

Hurtley, William Holdsworth. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1293–1305). [1630].

Dichloro-bromo-aniline and isomeric bromamines and chloramines. Acetyl derivatives.

C.H. ONCI Br

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. [2:6-Dichloro-4-bromoacetanilide, 2:4-dichloro-6-bromoacetanilide, acetylbro-

moamino-2:4-dichlorobenzene, acetyl-chloroamino-4-chloro-2-bromobenzene and acetylchloroamino-2-chloro-4-bromobenzene]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (819-821) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (124) [Abstract].

Dichloro-bromo-phenyl chloramines. Acetyl derivatives. C.H.OXCl.Br

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. [Acetylchloroamino-2:6-dichloro-4-bromobenzene, and acetylchloroamino-2:4-dichloro-6-bromobenzene]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (819-820) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (124) [Abstract].

Chloro-dibromo-anilines ('6H2('lBr2(NH2)

[3:4:6:1], [3:2:4:1], and [2:3:4:1].

Hurtley, William Holdsworth. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1293-1305). [1130].

Chloro-dibromo-anilines.

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. [4-Chloro-2:6-dibromoaniline and 2-chloro-4:6-dibromoaniline]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (817-818) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (124) [Abstract].

Chlorodibromoanilines. Acetyl derivatives and their isomerides.

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. [4-Chloro-2:6-dibromoacetanilide, 2-chloro-4:6-dibromoacetanilide, acetyl-bromoamino-2-chloro-4-bromobenzene, acetylchloroamino-2:4-dibromobenzene]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (817–822) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (124–125) [Abstract].

[Acetylchloro-amino-2:6-dibromobenzene and acetyl-bromoamino-4-chloro-2-bromobenzene]
London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (817–818) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (124) [Abstract].

Chloro-dibromo-phenyl-chloramines.

C₂H₅ONCLBr₂

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. [Acetylchloroamino-4-chloro-2: 6-dibromobenzene and acetylchloroamino-2-chloro-4:6-dibromobenzene]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (817-818) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (124) [Abstract].

Tribromophenyl chloramine. Acetyl derivative.

C.H.ONCIBr.

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. [Acetylchloroamino-2:4:6-tribromobenzene]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (822) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (125) [Abstract].

Iodo-aniline.

p-Iodo-aniline phosphate. Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (243–245). [7050 1230 1720 1930].

Nitro-anilines.

Richard, Marius. Réserve gros bleu d'alizarine sous rouge de paranitraniline. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 1901, (97-99). [5020].

 Réserves solides sous rouge de paranitraniline. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 1901, (99–100). [5020].

Methyl-aniline.

Scholl, R[oland], und Nörr, W. Berichtigung [betr. Methylcyananilid). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1345). [1330].

5-Chloro-2-nitro-methylaniline. C₂H₆O₂N₂ i.e. C₆H₃Cl(NO₂). NHMe Kehrmann, F., und Müller, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1095-1101). [5020 1930].

Dimethylaniline PhNMe₂

Bis-dimethylaniline (PhNMe2)2 Bamberger, Eugen, und Leyden, Paul. Weitere Beiträge zur Kenntniss des Dimethylanilinoxyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (12-26).

Dimethylaniline oxide PhNMe2O. Bamberger, Eugen, und Leyden, Paul. Weitere Beiträge zur Kenntniss des Dimethylanilinoxyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (12-26).

Tetramethyldiaminodiphenyl oxide

()(('₆H₄NMe₂)₂ **Bamberger**, Eugen, und Leyden, Paul. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (12 26).

Oxy-ethyl-aniline CH3. CH(OH)NHPh Derivative:

Trichlorophenylaminoethyl mercaptan Acetyl derivative C10H10ONSCl3 i.e. CCl3. CH(NAcPh). SH

Eibner, A[lex]. Ueber ein halogensubstituirtes Aminomercaptan. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (657-660). [1230].

Methylene-aniline.

Methylene-aniline sulphite C14H16O3N3S i.e. (CH2: NPh)2H2SO3 and Methylene-aniline sodium sulphite

C₇H₈O₃NSNa *i.e.* (H₂: NPh, NaHSO₃ **Eibner**, Alexander. Liebigs Ann. Eibner, Alexander. Chem., Leipzig, 316, 1901, (89-143). [1400].

Ethylidene-aniline.

Ethylidene-aniline bisulphite C₈H₁₁O₃NS i.e. CHMe: NPh, H₂SO₃.

Eibner, Alexander. Zur Kenntniss der Aldehvde. Ueber Verbindungen der schwefligen Säure und der Alkalibisulfite mit Schiff'schen Basen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (89-143). [1400].

Trichloroethylidene - aniline bisulphite C8H8O3NCl3S i.e. CCl3. CH: NPh, H2SO3

Eibner, Alexander. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (89-143). [1400].

Diphenylamine Ph₂NH

Bromo-dinitro-diphenylamine. NHPh. $C_6H_2Br(NO_2)_2$ [3:1:4:6].

Jackson, C. L., and Cohoe, W. P. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (1-9). [1130 1330].

Benzylidene-aniline C₆H₅. CH: NPh

Benzylidene-p-chloro-aniline C13H10NCl i.e. CHPh: NC6H4Cl and Benzylidene-p-bromo-aniline CHPh: NC6H4Br

Hantzsch, A[rthur], und Schwab, Otto. Zur Kenntniss der Condensationsproducte aus Aldehyden und Aminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (822–839). [1430 1920 1940].

m-Nitrobenzylidene-aniline. Bisulphite C₁₃H₁₂O₅N₂S i.e.

o-Oxybenzylidene-aniline. $C_{13}H_{11}ON$ i.e. $HO \cdot C_6H_4 \cdot CH : NPh$ Hantzsch, A[rthur], und Schwab, Otto.

Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (822-839). [1430 1920 1940].

> Bisulphite. $C_{13}H_{13}O_4NS = i.e.$

HO. C6H4. CH: NPh, H6SO3 Eibner, Alexander. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (89-143). [1400 0660].

Polymeride C26H22O2N2 i.e. $C_6H_4(OH)$. CH(NHPh). C(NPh). C_6H_4OH Schwab, Otto. Ueber die Condensation des Orthooxybenzylidenanilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (839-840).

Trimethylbenzylidene-aniline. C16H15N i.e. C6H2Me3. CH: NPh and Trimethylbenzylidene-p-chloroaniline.

Hantzsch, A[rthur], und Schwab, Otto. Zur Kenntniss der Condensationsproducte aus Aldehyden und Aminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (822-839). [1430 1920 1940].

Amines C7H9N Toluidine C, H, NH,

Dixon, Augustus Edward. Interaction of . . . [phenylurethane and o- and ptoluidine and a-naphthylamine, and of p-tolylurethane and aniline]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (102–108).

Lander, G. Druce. [Action of methyl iodide and ethyl iodide on aceto- o- and p-toluidide in presence of dry silver oxide]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (693-697) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (59-60) [Abstract].

o-, m- and p- Toluidine Phos-

phates.

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P.
ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (243-245). [7050 1230 1720 1930].

o- Toluidine [1:2] C₆H₄Me. NH₂ n-Methoxybenzyl-o-toluidine. C₂H₂NH. CH₂. C₅H₄OMe

(p-anisyl-o-toluidine). Fritsch, Paul. Ueber ein neues Verfahren zur Darstellung von p-Alkyloxybenzylanilin und dessen Homologen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (138-143).

p-Ethorybenzyl-o-toluidine C2H2NH.CH2.C6H4OEt · (p-Phenetyl-o-toluidine).

Fritsch, Paul. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (138-143).

p-Toluidine [1:4] $C_6H_4Me.NH_2$

Börnstein, E. Ueber die Oxydation des p-Toluidins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1274–1284). [5010 1530].

Dimethyl-p-toluidine.

o-Nitro-dimethyl-p-toluidine. Methylobromide C10H15O2N2Br Pinnow, Joh. Ueber die Bildung aromatischer quaternärer Ammoniumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1129–1138). 1930 13401.

Phenyl-p-tolyl-amine.

5, 2, 1-Chloro-nitro-phenyl-p-tolyl-amine C6H3Cl(NO2).NH.C7H7

Kehrmann, F., und Krazler, S. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1102–1108). [5020 1930].

Benzylidene-p-toluidine

C14H13N i.e. CHPh: N. C7H7 its methylo-iodide and ethylo-iodide.

Hantzsch, A[rthur], und Schwab, Otto. Zur Kenntniss der Condensationsproducte aus Aldehyden und Aminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (822-839). [1430 1920 1940].

Diphenyl-toluidine.

Haeussermann, C[arl]. Zur Kenntniss der tertiären aromatischen Amine. (IV. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (38-40).

Benzylamine C₆H₅. CH₂. NH₂

Phosphate.

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (261–262). [7050 1230 1720 1930].

Benzyl-aniline C₇H₇NPhH

p-Methoxybenzylaniline PhNH. CH2. C5H4OMe (p-Anisyl-aniline).

Fritsch, Paul. Ueber ein neues Verfahren zur Darstellung von p-Alkyloxybenzylanilin und dessen Homologen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (138-143).

> p-Ethoxybenzyl-aniline NHPh. CH2. C6H4OEt (p-Phenetyl-aniline).

Fritsch, Paul. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (138-143).

Phenyl-benzyl-methyl-amine

Methylo-d-cam-C₇H₇NPhMe. phorsulphonate.

Jones, H[umphrey] O[wen]. Phenyldimethylbenzylammonium iodide and d-camphorsulphonate. Phenylmethyldibenzylammonium iodide, chloride, and d-camphorsulphonate]. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 11, 1901, (111-114).

Phenyl-benzyl-allyl-amine

C2H2NPh. C2H5

Phenyl - benzyl - methyl-allyl - ammonium salts.

Pope, William Jackson, and Harvey, Alfred William . . . d- and l-α-Benzylphenylallylmethylammonium . . . [camphorsulphonates, iodides, bromides and mercuri-iodides; also the nitrate and platinichloride of the d-base]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (828–841) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (120–121) [Abstract]. [7300].

Dibenzylamine NH(CH₂Ph)₂

Nitrite and nitrosamine.

Curtius, Th[eodor], und Franzen, H. Darstellung von asymmetrischen secundären Benzylhydrazinen aus Benzaldazinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (552-559). [1720].

Tribenzylamine.

Phosphate.

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. Ueber die Phosphate aromatischer Amine und die Abhängigkeit ihrer Bildung und Beständigkeit von ihrer Zusammensetzung und Structur. Ein Beitrag zu der Frage nach der gegenseitigen Beeinflussung der Reactionsfähigkeit verschiedener Radicale in derselben Molekul. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (261–262). [7050—1720—1930].

$\begin{array}{ccc} \textbf{A}\,\textbf{mines} & C_8H_{11}N \\ \textbf{Xylidine} & C_6H_3Me_2 \,.\, NH_2 \\ & \textit{m-}\textbf{Xylidine}. \end{array}$

 $C_6H_3Me_2(NH_2)$ [6:2:1].

Bamberger, Eugfen], und Rising, Adolf. Ueber 2, 6-Dimethylphenylhydroxylamin und 2, 6-Dimethylnitrosobenzol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (292–311). [1130—1230]

m- and p- Xylidine. Phosphates.

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. Ueber die Phosphate aromatischer Amine und die Abhängigkeit ihrer Bildung und Beständigkeit von ihrer Zusammensetzung und Structur. Ein Beitrag zu der Frage nach der gegenseitigen Beeinflussung der Reactionsfähigkeit verschiedener Radicale in derselben Molekul. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (243–245). [7050–1720–1930].

Dibromoxylidine C₆HBr₂Me₂NH₂ [5:3:4:2:1] Phosphate.

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (243–245). [7050 1230 1720 1930].

Ethyl-xylidine C₆H₃Me₂. NHEt 2-Nitroso-(1, 3, 5)-ethyl-xylidine C₁₀H₁₄ON₂

Fischer, Otto. Zur Kenntniss der Isorosindulin-resp. Isorosindon-Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (940-949). [5020 1930 1940 1230].

A mines $C_9H_{13}N$ ψ - Cumidine $C_9H_2Me_3NH_2$ Phosphate.

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (243–245). [7050—1230—1720—1930].

$\begin{array}{ccc} \textbf{Amines} & C_{10}H_{15}N \\ \textbf{Trimethylbenzylamine} \\ & C_6H_2Me_3, CH_2, NH_2 \end{array}$

Di- 2:4:5- trimethyldibenzylamine $C_{20}H_{27}N$ i.e. $NH(CH_2 \cdot C_6H_2Me_3)_2$

Curtius, Th[eodor], und Franzen, H. Darstellung von asymmetrischen secundären Benzylhydrazinen aus Benzaldazinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (552–559). [1720].

AMINES CaH2n-11X

Amines C₁₀H₉N

Naphthylamine C₁₀H₂NH₂.

Lander, G. Druce. [Action of ethyl icdide and dry silver oxide on aceto-α-and -β- naphthalide]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (697–698) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (59–60) [Abstract].

Sudborough, John J. Additive Compounds of α- and β- Naphthylamine with [trinitrobenzene, ethyl trinitrobenzoate, picramide, and of the former with methyl and ethyl picrates]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (522-523) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (44) [Abstract].

Compounds of a- Naphthylamine with BiCl₂ and Bil₂

Vanino, L., und Hauser, O. Verbindungen von Wismuthchlorid mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (416–420). [0190 1640].

306 1630

Di- β- naphthylamine (C₁₀H₇)₂NH Phosphate.

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (279-281). [7050 1720 1930].

AMINES CaHeneral

Amines C13H13N Diphenyl-carbinylamine Ph2CH. NH2

(Benzhydrylamine).

Benzovl derivative

('26H15ON i.e. Pho('H. NHBz and Acetyl derivative PhoCH. NHAc

Wheeler, Henry L. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (345-360).

HYDROXYLAMINE DERIVATIVES.

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Studien über orthoamidirte Benzaldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1309-1339). [1930 1430 1720].

 und Rising, Adolf. Einfluss von Methyl auf die Reactionsgeschwindigkeit der Arylhydroxylamine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (257-292). [7050 1130 1720].

Di-p-tolyl-di-sulphonyl-hydroxylamine

(C₇H₇. SO₂)₂NOH

Meyer, Ernst von. J. prakt. chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (167-183). [1330 1530 5020].

HYDROXYLAMINES CnH2n-5ON

Hydroxylamines C₆H₇ON Phenylhydroxylamine C₆H₅NH₂O

Bamberger, Eug., und Rising, Adolf. Ueber die Einwirkung von p-Tolylsulfinsäure auf β-Phenylhydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (241-253). [1330].

> Nitrosophenylhydroxylamine C_fH₅. N(OH). NO

Bamberger, Eug. Ueber den Mechanismus der Umlagerung von Arvlhydroxylaminen in Amidophenole. (II.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (61-68).

Dinitrophenyl-hydroxylamine.

 $C_6H_3(NO_2)$, NH_2O

Cohen, J. B., and Dakin, H. D. [Dinitrophenylhydroxylamine and the action of hydrochloric acid on it]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (214). [1130].

Trinitrophenyl-hydroxylamine C6H4N4O7 i.e. C6H2(NO2)3NH.OH

R[udolf], und Dietschy, Ueber Tetranitrobenzol, Nietzki. Richard. Dinitrosodinitrobenzol und Trinitrophenylhydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (55-60). [1130] 12307.

Tolyl-hydroxylamine. C.H.NH.O

o-Telyl-hydroxylamine

Bamberger, Eugen, und Rising, Adolf. Einfluss von Methyl auf die Reactionsgeschwindigkeit der Arylhydroxylamine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (257–292). [7050 1130 1720].

> Dinitrotolyl-hydroxylamine C-H5(XO3),XH2O

Cohen, J. B., and Dakin, H. D. Dinitrotolylhydroxylamine and action of hydrochloric acid on it]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (214). [1130].

o-, m-, and p- **Xylyl-hydroxylamines** ('eH₁₁ON i.e. ('eH₃Me₂NH₂O

[1:2:3]; [1:2:4]; [1:3:2]; [1:3:4]; [1:4:2].

Bamberger, Eugen, und Rising, Adolf. Einfluss von Methyl auf die Reactionsgeschwindigkeit der Arylhydroxylamine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (257-292). [7050 1130 1720].

(6, 2, 1)-Xylyl-hydroxylamine

C₈H₁₁ON i.e. C₆H₃Me₂. NHOH [6:2:1]. Bamberger, Eug[en], und Rising, Adolf. Ueber 2, 6-Dimethylphenylhydroxylamin und 2, 6-Dimethylnitrosobenzol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (292-311). [1130 1230].

DIAMINES.

Senier, Alfred, and Goodwin, William. [Dicarbanilido-diphenyl-, -di-o-, -m- and -p-tolyl-dixylyl-, and di-ψ-cumyl-ethylene-diamine. Monocarbanilido-α-naphthylethylenediamine]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (258–261).

DIAMINES C'nH2n-4O2

Diamines C6H8N2 Phenylene-diamines C₆H₄(NH₂)₂

Diacetyl derivatives

C,H₄(NHAc)₂ Chattaway, F. D., und Orton, K. J. Ρ. Ueber Chlor- und Brom-Amino-Derivate der Diacetylphenylendiamine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (160-167.)

Chlorophenylene diamines
[See also the separate phenylenediamines].
Di-chloro-di-amino-benzene.

Diacetyl derivative $C_6H_4(NClAc)_2$

(phenylene-dichloro-diamine, diacetyl derivative).

o-, m-, and p-compounds.
Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P.
Ueber Chlor- und Brom-Amino-Derivate
der Diacetylphenylendiamine. Berlin,
Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (160–
167).

o-Phenylene-diamine

[1:2] C₆H₄(NH₂)₂ Dibromo-o-phenylene-diamine C₆H₄(NBrH)₂

(Dibromo-diamino-benzene or o-Phenylenc-dibromo-diamine).

Diacetyl derivative C₈H₄(NBrAc)₂

Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P. Ueber Chlor- und Brom-Amino-Derivate der Diacetylphenylendiamine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (160–167).

m-Phenylene-diamine [1:3] $C_6H_4(NH_2)_2$

Phosphate
Raikow, P. N., und Schtarbanow, P.
ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (261-262).
[7050 1720 1930].

 $\begin{tabular}{ll} Tetra-chloro-m-phenylene-diamine \\ C_6H_2Cl_2(NC1H)_2 \\ (Tetra-chloro-diamino-benzene & or Di-$

chloro-m-phenylene-dichlorodiamine).

Diacetyl derivative

[6:4:3:1] C₆H₂(l₂(NClAc)₂
Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P.
Ueber Chlor- und Brom-Amino-Derivate
der Diacetylphenylendiamine. Berlin,
Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (160–167).

Tribromo-m-phenylene-diamine ('6H2Br2(NH2)(NBrH) (Tribromo-diamino-benzene or Dibromom-phenylene-bromodiamine).

Diacetyl derivative $C_6H_2Br_2(NBrAc)(NHAc)$ [6:4:1:3]. Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (160-167).

Tetra-bromo-m-phenylene-diamine ('cH2Br2(NBrH)2

(Tetra-bromo-diamino-benzene or Dibromo-m-phenylene-dibromodiamine). Diacetyl derivative C₆H₂Br₂(NBrAc)₂

Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (160–167).

(D-1881)

Dichlorodibromo-m-phenylene-diamine ('hH2Br2(N('lH)2

(Dichlorodibromo - diamino - benzenc or Dibromo-m-phenylene-dichloro-amine).

> Diacetyl derivative C₆H₂Br₂(NClAe)₂

Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (160-167).

p-Phenylene-diamine

Bandrowski, E[rnest]. L'action des bromonitrobenzènes sur la paraphenylène-diamine (Polish). Kraków, 1901, (2+9). 25.5 cm. [1130 5500].

Tetra-chloro-p-phenylene-diamine
('6H2('12(N('1H))2
(Tetra ebloro-diamino-benzene or

(Tetra-ch¹oro-diamino-benzene or Dichloro-p-phenylene-dichlorodiamine).

Diacetyl derivative $C_6H_2(NC1Ac)_2$ [6:3:4:1].

Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P. Ueber Chlor- und Brom-Amino-Derivate der Diacetylphenylendiamine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (160–167).

Bromo-p-phenylene-diamine C.H₄(NH₂)(NBrH) (Bromo-diamino-benzene or p-Phenylenebromodiamine).

> Diacetyl derivative C₆H₄(NHAc)(NBrAc)

Chattaway, F. D., und Orton, K. J. P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (160–167).

Methyl-phenylene-diamine ('7H₁₀N₂ i.e. ('6H₄(NH₂)(NHMe)

Chloro-o-phenylene-methyl-diamine C₆H₃Cl(NH₂)(NHMe) [5:2:1].

Kehrmann, F., und Müller, H. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1095-1101). [5020 1930].

> s-Di-methyl-o-phenylene-diamine ('8H₁₂N₂ i.e. ('9H₄(NIIMe)₂

Fischer, Otto. Ugher Benz- und Napht-Imidazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (930–940). [1930].

Phenyl-phenylene-diamine

 $C_{12}H_{12}N_2$ i.e. $C_6H_4(NH_2)NHPh$

Phenyl-chlorophenylene-diamine C'₆H₃Cl(NH₂). NHPh 3, 6, 1-Chloro-amino-diphenyl-amine.

3, 6, 1-Chloro-ammo-driphenyt-amme. **Kehrmann**, F., und Hiby, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1085– 1095). [5020 1930].

R 2

5-Chloro-2-nitro-acetyl-4'-amino-diphenyl-amine $C_{14}H_{12}O_3N_5C_1$ i.e. $C_6H_3C_1(NO_2)$ NH C_6H_4 NHAc

Kehrmann, F., und Krazler, S. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1102–1108). [5020–1930].

Tetraphenylphenylene-diamines $C_{20}H_{24}N_2$ i.e. $C_8H_4(NPh_2)_2$

Haeussermann, ([arl]]. Zur Kenntniss der tertiären aromatischen Amine. (IV. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (38-40).

Tolyl-phenylene-diamine

C1. H14N2 i.e. C6H4(NH2)(NHC7H7)

5-Chloro-o-phenylene-p-tolyl-diamine C₆H₃Cl(NH₅), NHC₅H₅

Kehrmann, F., und Krazler, S. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1102-1108). [5020 1930].

Diamines $C_7H_{10}N_2$

[For an isomeride v. Methyl-phenylene diamine, supra.]

Tolylene-diamine $C_6H_3Me(NH_2)_2$

Chloro-tolylene-m-diamine C₆H₃ClMe(NH₂)₂

Morgan, G. T. [Diformyl- and benzoyl-5-chloro-2:4-tolylenediamine]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (237). [1720 1740 5020].

Dimethyl-tolylene-diamine

C₅H₁₄N₂ i.e. C₆H₃Me(NMe₂)(NH₂) Nitro-dimethyl-tolylene-o-diamine

Acetyl derivative $C_{11}H_{15}O_3N_3$ i.e.

[1:2:4:5] Me. C₅H₂(XO₅)(XMe₂). NHAc **Pinnow**, Joh. Ueber die Bildung aromatischer quaternarer Ammoniumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1129–1138). [1640–1930–1340].

Dimethyl-tolylene-o-diamine.

Methyloiodide of the acetyl derivative

 $\begin{array}{c} C_{12}H_{19}ON_2I \quad i.e. \\ [1:3:4] \ C_6H_5Me(NHAe) \ . \ NMe_5I \end{array}$

Pinnow, Joh. Ueber die Bildung aromatischer quaternarer Ammoniumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1129–1138). [1630–1640–1349].

Dimethyl-tolylene-m-diamine

Acctyl derivative of the Ethylobromide

 $C_{13}H_{21}ON_2Br$ i.e. [1:2:4] $C_6H_3Me(NHAc)$. NMe_2EtBr

Pinnow, Joh. Ueber die Bildung aromatischer quaternärer Ammoniumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1129–1138). [1630–1640– 1340].

Diamines $C_8H_{12}N_2$.

[For an isomeride v. Dimethyl-phenylene-diamine, supra].

Xylylene-diamine $C_6H_2Me_2(NH_2)_2$.

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Ueber Nitrirung der Mesitylensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (27–33). [1330].

Morgan, G. T. [Diformyl, diacetyl and dibenzoyl derivatives of 4:6-diamino-1:3-xylene, and of 2:4-diamino-1:3-xylene]. London, Proc. Chem. Soc. 17, 1901, (237). [1720 1740 5020].

DIAMINES CuH2n-12N2

Diamines $C_{12}H_{12}N_2$

Benzidine.

NH₂. (', H₄. (', H₄. NH₂ Diamido-diphenyl.

[For an isomeride r. Phenyl-phenylenc-diamine, supra].

Löb, Walther. Ueber die elektrolytische Darstellung des Benzidins. (Zweite Mittheilung.) Zs. Elektroch Halle, 7, 1901, (597–603).

Phosphate.

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (279–281). [7050—1720—1930].

Diamines C₁₃H₁₄N₂

[For an isomeride v. Tolyl-phenylene-diamine, supra].

Diamino-diphenyl-methane ('H₄(C'₅H₄NH₂)₂

Tetramethyl-diamino-diphenyl-methane ('17H22N2 i.e. CH2(C'8H4NMe2)2

Bamberger, Eugen, und Leyden, Paul, Weitere Beiträge zur Kenntniss des Dimethylanilinoxyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (12–26).

Diamines $C_{14}H_{16}N_2$ Diphenyl-ethylidene-diamine

CH3. CH(NHPh)

Diphenyl-trichloroethylidene-diamine sulphite

C₁₄H₁₅O₃N₂Cl₃S *i.e.* C'Cl₃. ('H(NHPh)₂H₂SO₃

Eibner, Alexander. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (89–143). [1400 0660].

Diamines C15H18N2 Diphenyl-propylidene-diamine CHEt(NHPh).

Sulphite

C₁₅H₂₀O₃N₂S i.e. CHEt(NHPh)₂H₂SO

Eibner, Alexander. Zur Kenntniss der Aldehyde. Ueber Verbindungen der schwefligen Säure und der Alkalibisulfite mit Schiff'schen Basen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (89–143). [1400–0660].

Diamine Ch.H. Diphenyl-isobutylidene-diamine C_3H_7 . $CH(NHPh)_7$

Anhydrosulphite C₁₆H₂₀O₂N₂S i.e. C₃H₇. CH(NHPh)₂SO Eibner, Alexander. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (89-143).

Diamine C₁₇H₂₂N₂ Diphenyl-isopentylidene-diamine C4H9CH(NHPh)2.

isomeride v. Tetramethyldiamino-diphenylmethane, supra].

Anhydrosulphite C₁₇H₂₂O₂N₂S i.e. C₄H₉ . CH(NHPh)₂SO. Eibner, Alexander. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (89-143).

Diamines C18H24N2 Trimethyl-benzylidene-diamine. $(C_6Me_3H_2.(CH)_2N_3$

Harding, Everhart Percy. The Reduction, in an Alkaline Solution, of 2, 4, 5-Trimethylbenzalazine and the Preparation of Some Derivatives of the Reduction Products. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (829-842).

Diamines C18H24N2 and ('20H28X2

Senier, Alfred, and Goodwin, William. [Dixylyl- and di-\psi-cumyl-ethylenediamine, and their salts and nitro-derivatives]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (254 - 258).

Diamine C19H26N2 Diphenyl-heptylidene-diamine

C.H., CH(NHPh) Anhydrosulphite

C₁₉H₂₆O₂N₂S i.e. C₆H₁₃. CH(NHPh)₂SO₂

Eibner, Alexander. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (89-143).

DIAMINES C.H 2n-14 N2

Diamines C16H18N2

Diphenyl-diamino-butylene. NHPh. CHMe. CH: CH. NHPh

"Ethylidene-aniline."

Diacetyl derivative. Salts Nitrosamine and Brominated derivatives.

Eibner, Alexander. Zur Frage der Existenz der stereomeren Anilverbindungen von W. v. Miller, und J. Plöchl. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 318, 1901, (58-89).

DIAMINES ChHon-16No

Diamine C15H14N2

Phenyliminopropenyl-aniline NPh. C3H3. NHPh

Bromo-phenylimino-propenyl-aniline NPh: CH. CBr: CH. NHPh (a-Bromo-B-anilido-acrolein-anil).

Simonis, H. Ueber die Einwirkung von primären Aminen auf Mucobrom-und Mucochlorsäure und deren Ester. [I. Mittheilung.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (509–519). [1320–1630].

DIAMINES ChH2n 20 N2

Diamine $C_{18}H_{16}N_2$ Diphenyl-benzylidene-diamine PhCH(NHPh)

Anhydrosulphite

C₁₉H₁₈O₂N₂S *i.e.* CHPh(NHPh)₂SO₂ **Eibner,** Alexander. Zur Kenntniss der Aldehyde. Ueber Verbindungen der schwefligen Säure und der Alkalibisulfite mit Schiff'schen Basen. Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (89-143). [1400 0660].

Diphenyl-m-nitrobenzylidene-diamine Anhydrosulphite C19H17O4N3Si.e.

 $C_6H_4(NO_2)$. $CH(NHPh)_2SO_2$ **Eibner**, Alexander. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (89-143).

310 1630

Benzylidene-bis-p-nitraniline C19H16O4N4 i.e. CHPh(NH. C6H4. NO2)2 Hantzsch, A[rthur], und Schwab, Otto. Zur Kenntniss der Condensationsproducte aus Aldehyden und Aminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (822-839). [1430 1920 1940].

HYDRAZINES

Further entries relating to hydrazines will be found under the various aldehydic and ketonic compounds which yield hydrazones].

Hydrazine NH2. NH2

Di-benzoyl-hydrazine NHBz.NHBz

Autenrieth, Wilhelm, und Spiess, P. Eine einfache Bildungsweise der secundären symmetrischen Hydrazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (187-189). [1600 1610].

Physical properties of dibenzoylhydrazine.

Stollé, R[obert]. Zur Bildungsweise der secundären symmetrischen Säurehydrazide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (681–682). [1310–1330–1610].

HYDRAZINES C.H.2n-4N2

Hydrazines C₆H₈N₂

Phenyl hydrazine C₆H₅NH.NH₂

Bamberger, Eug., und Grob, Jacob. Ueber das Verhalten des Phenanthrenchinons gegen Phenylhydrazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (533-539). [1540 1530 1930 1940].

Ueber die Einwirkung von Natriummethylat auf Phenylnitroformaldehydrazon und die Benzaldehydrazons. Oxydation des Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (523-532). [2000 1930].

Bongert. Action de la phénylhydrazine et de l'hydrazine sur les deux butyrylacétylacétates de méthyle isomères. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (973-975). [1310 1930].

Chattaway, F. D., and Orton, K. J. P. The Action of Acetylchloroamino [-2:4dichloro-] benzene [and of nitrogen iodide, and iodine] . . . on Phenylhydrazine. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (467-469) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (39) [Abstract].

Défournel, H. Action de la saccharine sur l'urée de la phényl-hydrazine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (604-606). [1330 1660].

Phenyl-hydrazine hydrate

(N₂H₃Ph)₂H₂O Freundler, P. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (859-862).

> Toluene p-sulphinate C_7H_7 . $SO_2N_2H_4Ph$

Meyer, Ernst von. Zur Kenntniss der Para-Toluolsulfinsäure. (Nach eigenen Versuchen und den Untersuchungen von Dr. R. Nake und Dr. M. Gmeiner.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (167–183). [1330 1530 5020].

Butyryl derivative of phenyl hydrazine.

Bongert, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (973–975). [1310—1930].

Butyryl, hexoyl, octoyl, and bromobenzovl derivatives of Phenyl hydrazine.

Autenrieth, W[ilhelm]. Jeber einfache und gemischte Säureanhydride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (168–187). [1300 1310].

Pyruvic acid nitrosophenyl hydrazide.

Pyruvic acid phenylhydrazone. Pyruvic acid, phenylhydrazone (and p-nitro-phenyl-hydrazone) of the nitroso-phenyl hydrazide

CH3. C(N2HPh). C(OH): N. NPhNO Bamberger, Eug., und Grob, Jac. Ueber das Acetvlamidrazon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (539-548).

Acetylamidrazone CH3. CO. C(NH2)N2HPh Benzylidene-acetylamidrazone CH3. CO. C(N: CHPh)N2HPh and Methylene-acetylamidrazone $\mathrm{CH_3}$. CO . $\mathrm{C(N:CH_2)}$. $\mathrm{N_2HPh}$

Bamberger, Eug., und Grob, Jac. Ueber das Acetylamidrazon. Berlin. Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (539-548).

Hydrazines C₇H₁₀N₂ Tolyl-hydrazine C7H7NH.NH2 Nitrotolyl-hydrazine.

Pope, Frank Geo., and Hird, Jas. Morton. 3-Nitrotolyl-4-hydrazine [and its hydrochloride, and acetyl derivative; also the 3-nitrotolylhydrazones of pyruvic acid, salicylaldehyde, furfuraldehyde and benzaldehyde; 3-nitrotolyl-semicarbazide, -phenylthiosemicarbazide and -allylthiosemicarbazide]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1141–1144) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (186) [Abstract].

Benzyl-hydrazine C₆H₅CH₂NH.NH₂

Curtius, Th[eodor], und Franzen, H. Darstellung von asymmetrischen secundären Benzylhydrazinen aus Benzaldazinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (552–559). [1720].

o-('hloro-benzyl-hydrazine ('₇H₉N₂('l i.e. C'₆H₄('l, C'H₂, NH, NH₂ [and its nitroso-derivative].

Curtius, Th[eodor], und Pauli, H. Oxydation von symmetrischen secundären Benzylhydrazinen, R. CH₂. NH. NH. CH₂. R. zu Hydrazonen, R. CH: N. NH. CH₂. R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (847-853). [1430-1720].

HYDRAZINES C'nH2n-6N2

 $\begin{array}{ccc} \textbf{Hydrazines} & \mathrm{C_7H_8N_2} \\ \textbf{Benzylidene-hydrazine} \\ & \mathrm{C_6H_5 \cdot CH : N \cdot NH_2} \end{array}$

(Benzaldehyde-hydrazone). Butyryl derivative

CHPh: N. NH. CO. C₃H₇ **Bongert,** A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (973–975). [1310–1930].

Phenyl-methylene-hydrazine C₆H₅NH.N:CH₂

(Phenylhydrazone of formic aldehyde).

Phenyl-nitromethylene-hydrazine $C_7H_7O_2N_3$ i.e. NHPh . N : CH . NO₂

Bamberger, Eug., und Schmidt, Otto. Ueber das Phenylhydrazon des Nitroformaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (574–594). [1710 1410].

$\begin{array}{c} \textbf{H}\,\textbf{y}\,\textbf{d}\,\textbf{r}\,\textbf{a}\,\textbf{z}\,\textbf{i}\,\textbf{n}\,\textbf{e} & C_8H_{10}N_2\\ \textbf{Phenyl-methyl-methyl-methylene-}\\ \textbf{hydrazine} \end{array}$

C₆H₅NMe . N : CH₂
(Phenyl-methyl-hydrazone of formic aldehyde).

Phenyl-methyl-nitro-methylene-hydrazine $C_8H_9O_2N_3$ i.e. NPhMe . N : CH . NO₂.

Bamberger, Eug., und Schmidt, Otto. Ueber das Phenylhydrazon des Nitroformaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (574-594). [1710 1410]. HYDRAZINES C.H.2n-10N2

Hydrazine $C_{10}H_{10}N_2$ α -Naphthylhydrazine.

Acetylbenzoyl derivative C₁₀H₁₆O₂N₂ i.e. C₁₀H₇NBz.NHAc and Benzoyl derivative C₁₀H₇NBz.NH₂

MacPherson, W., and Gore, H. C. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (485–496). [1700 1720].

HYDRAZINES ChH2n-12N2

Hydrazines $C_{14}H_{16}N_2$

Dibenzyl-hydrazine

('₆H₅CH₂. NH. NH. CH₂. C'₆H₅ s-Di-o-chloro-di-benzyl-hydrazine

C₁₄H₁₄N₂Cl₂ *i.e.*C₆H₄Cl. CH₂. NH. NH. CH₂. C₆H₄Cl
[and its acetyl, benzoyl, and nitroso derivatives].

Curtius, Th[eodor], und Pauli, H. Oxydation von symmetrischen secundären Benzylhydrazinen, R. CH₂. NH. NH. CH₂. R. zu Hydrazonen, R. CH: N. NH. CH₂. R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (847–853). [1430–1720].

${f Hydrazines}$ $C_{20}H_{28}N_2$ ${f Di}$ -2:4:5-trimethyl-dibenzyl-hydrazine

 $NH_2 \cdot N(CH_2 \cdot C_6H_2Me_3)_2$

Curtius, Th[eodor], und Franzen, H. Darstellung von asymmetrischen secundären Benzylhydrazinen aus Benzaldazinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (552-559). [1720].

HYDRAZINES C_nH_{2n-22}N₂

$\begin{array}{c} \textbf{H}\,\textbf{y}\,\textbf{d}\,\textbf{r}\,\textbf{a}\,\textbf{z}\,\textbf{i}\,\textbf{n}\,\textbf{e}\,\textbf{s} & C_{21}H_{20}N_2\\ \textbf{Dibenzyl-benzylidene-hydrazine} \\ \text{CHPh}:N.\,N(CH_2Ph)_2 \end{array}$

Curtius, Th[eodor], und Franzen, H. Darstellung von asymmetrischen secundären Benzylhydrazinen aus Benzaldazinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (552-559). [1720].

Hydrazines $C_{27}H_{32}N_2$ Di-2:4:5-trimethyl-dibenzyl-benzylidene hydrazine

CHPh: $N \cdot N(CH_2 \cdot C_6H_2Me_3)_2$

Curtius, Th[eodor], und Franzen, H. Darstellung von asymmetrischen secun-

312 1630

dären Benzylhydrazinen aus Benzaldazinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34. 1901, (552-559). [1720].

AMIDINES.

Carboxyaminophenylacetamidine COSEt.NH.CHPL.(NH).NH.OH

Lehmann, Fritz. Ueber die Condensation von Benzaldehydcyanhydrin mit Urethan. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34,** 1901, (366-377). [1330 0210 19307.

AMIDINES C.H. 2n-4No

Amidines CHAN,

Benzamidine C₆H₅. C(NH). NH₂ (Benzenyl-amidine).

Benzo-isopropyl-benzamidine C17H18ON2 i.e. CPh(NH). NH. CMe, Bz

and its phenylhydrazine.

Kunckell, Franz. Neue Darstellungsweise substituirter Imidazale. Berlin. Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (637–642). f1930].

Phenacylidene-benzamidine C₁₅H₁₂ON₂ i.e. CPh(NH). N: CHBz Kunckell, Franz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (637-642).

> Diphenyl-p-nitrobenzamidine $C_6H_4(NO_2)C(NHPh): NPh.$

Sachs, Franz, und Bry, Eduard. Ueber Condensation von aromatischen Nitrosoverbindungen mit Methylenderivaten. [3. Mittheilung.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (118-123).

> Amidines CaH16N2 - Phenyl-acetamidine CbH5.CH2.C.(NH).NH2

AMINO-ALCOHOLS CaHen-coON.

Amino-alcohol C20H17ON2 'l'etra-amino-phenyl-anthranol

 $C_6H_4 \stackrel{C(C_6H_4NH_2)}{\stackrel{C(OH)}{C(OH)}} C_6H_3NH_2$

Haller, A., et Guyot, A. Préparation et propriétés des tétraméthyldiamidophényl-anthranol et oxanthranol. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (315-322). [1230 1240 1540].

TRIAMINES.

TRIAMINES CHEN-11 No

Triamines C.H.N. Diamino-diphenylamine

NII(C, H, NH.)

5-Chloro-2, 4'-diamino-diphenylamine C, H3Cl(NH2). NH. C, H4NH2

Kehrmann, F., und Krazler, S. Ueber ('hlorderivate von Azonium-Farbstoffen. III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34. 1901, (1102-1108). [5020 1930].

TRIAMINES CoHon-19 No

Triamines C18H17N3

Diphenyltriamino-benzene NHo. C. H. (NHPh),

Börnstein, E. Ueber die Oxydation des Anilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1268–1274). [5010 1530].

> Triamines C19H19N3 Triaminotriphenylmethane CH(C, H₄NH₂)₂

Hexamethyl-triaminotriphenylmethane CH(C, H4NMe2)3

Chloro-hexamethyl-triaminotriphenyl methane

(NMe2. CoH4)2CH. CoH4Cl. NMe2 Haller, A., et Guyot, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1527-1531). [1230 5010 5020].

TRIAMINES ChH2n-21 N3

Triamines C19H17N3 Triaminophenyl-fluorene.

Heramethyl triaminophenyl fluorene $\begin{array}{c} \text{Continuous} & \text{Continuous} \\ \text{Cop} \text{H}_{29} \text{N}_3 \text{ i.e.} \\ \text{NMe}_2 \cdot \text{C}_6 \text{H}_4 \cdot \text{CH} & \text{Cop} \text{H}_3 \text{NMe}_2 \\ \text{C}_6 \text{H}_3 \text{NMe}_2 \end{array}$

Haller, A., et Guyot, A. Synthèse d'un colorant dérivé du diphénylènephénylméthane. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1527–1531). [1230 5010 5020].

Triamines C20H19N3

Triphenyl-acetylene-triamine $PhN: C_2H_2(NHPh)_2$

Sabanejeff, A., et Prosin, M. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (823-828). [1660 1930].

AMINO-PHENOLS CnH2n-3ON3

Amino-phenols C₆H₉OX₃ Triaminophenol C₆H₂(NH₂)₃OH

Methyl ether C7H11ON3

Meldola, Raphael, and Eyre, John Vargas. [Condensation of triaminoanisole and its acetyl derivative with benzil]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1076-1079). [1930].

ole, from the reduction of dinitroanisidine, and its condensation with phenanthrenequinone]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (135). [1230].

AMINO-PHENOLS CaH2n-19ON3

Amino-phenols $C_{19}H_{19}ON_3$

Hexa-oxy-leucaniline CH(C₆H₂(OH)₂NH₂)₃

Hydriodide and ennea-acetyl derivative.

Liebermann, C[arl], und Wiedermann, F. Ueber Eupittonderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1031–1040). [5020 1230].

Hexamethoxy-dimethyl-leucaniline NH₂. C₆H₂(OMe)₂

 $n_2 \cdot C_6 n_2 (OMe)_2$

CH(C₆H₂(OMe)₂NHMe)₂ Formyl Derivative.

Liebermann, C[arl], und Wiedermann, F. Ueber Eupittonderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1031–1040). [5020 1230].

AMINO-DERIVATIVES OF REDUCED BENZENOID AND CYCLIC HYDROCARBONS.

GENERAL.

Cohn, Georg. Ueber aromatische Phenoxacetamidine. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (188–192). [1930].

Pinnow, Joh. Ueber die Bildung aromatischer quaternärer Ammoniumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1129–1138). [1630 1930].

Miklaszewski, B., and Niementowski, S[tefan]. Étude comparative de trois (β)-phenylbenzimidazoles isomères (Polish). Kraków, 1901, (2+34). 25·5 cm. [1930].

Vanino, L., und Hauser, O. Verbindungen von Wismuthchlorid mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (416–420). [0190 1930].

willstätter, Richard. Synthesen in der Tropingruppe. I. Synthese des Tropilidens. II. Synthese von monocyklischen Tropinbasen. III. Synthese des Tropans und Tropidins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204–374). [1930 1140 3010 1240 1310 1340 1630 1650 G 750].

MONAMINES.

AMINES ChH2n+1N

Amines C4H9N

Cyclopropyl-carbinylamine

CH₂ CH . CH₂ . NH₂

Amines $C_7H_{15}N$ Cycloheptylamine

Methyl derivatives:

Dimethylaminocycloheptane

CH₂. CH₂. CH₂ CH₂. CH₂. CH₂

(Cycloheptyl-dimethylamine).
Willstätter, Richard. Liebigs Ann.
Chem., Leipzig, **317**, 1901, (204-265; 267-307).

Cycloheptyltrimethylammonium iodide C₁₀H₂₂ NI i.e. C₂H₁₃ NMe₃I **Willstätter**, Richard. Liebigs Ann.

Chem., Leipzig, **317**, 1901, (204–265).

AMINES C_nH_{2n-1}N

Amines $C_7H_{13}N$

Cycloheptenylamine

(H₂, CH₂, CH₂) (H₂, CH : CH) (Δ²-Aminocycloheptene) and an Isomeride.

willstätter, Richard. Synthesen in der Tropingruppe. I. Synthese (des Tropilidens. II. Synthese von monocyklischen Tropinbasen. III. Synthese des Tropans und Tropidins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204-

374).

Willstätter, Richard. Synthese des Tropidins. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (129–144). [3010 1140 1340].

 $\begin{array}{c} \Delta^2\text{-}Dimethylamino-cyclo-heptene} \\ \mathrm{C_9H_{17}\ N\ i.e.\ NMe_2\ CH} & \text{CH} : \text{CH} : \text{CH}_2\ \text{CH}_2\ \text{CH}_2\ \text{CH}_2\ \text{CH}_2} \\ \text{(Δ^2-Methyltropan.} & Cycloheptenyl-dimethylamine)} \text{ and its methyloiodide.} \end{array}$

willstätter, Richard. Synthese des Tropidins. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (129–144); Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (204–374).

△ 3-Dimethylamino-cycloheptene

 $CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2$ $CH \cdot CH \cdot CH_2$ $CHNMe_2$ $(\triangle^3$ -methyl-tropan).

Willstätter, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204–374).

△4-Dimethylamino-cycloheptene

CH. CH₂. CH₂ CHNMe₂
CH. CH₂. ('H₂ CHNMe₂)
(\(\infty^4\)-methyl-tropan).

Willstätter, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204–374).

Amines C₈H₁₅ N Tropan C₈H₁₅ N

[Synthesis] and Bromotropan.

Willstätter, Richard. Synthesen in
der Tropingruppe. I. Synthese des
Tropilidens. II. Synthese von monocyklischen Tropinbasen. III. Synthese
des Tropans und Tropidins. Liebigs
Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204374).

Aminoinfracampholene.

Forster, Martin Onslow. [Aminoinfracampholene]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (119–120).

Amines $C_9H_{17}N$

Base C₉H₁₅NH₂ from fenchocamphonitrile.

Wallach, O[tto], [Westphalen, W. v., Neumann, Edgar]. Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Oele. (51. Abhandlung.) Beobachtungen in der Fenchon-Reihe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (273–303). [1140 1340 1240 1540 M 3120].

AMIMES CuHan-3N.

Amines C7H11N

Aminocycloheptadiene C₇H₉NH₂ Methylaminocycloheptadiene

C₈H₁₃N i.e.

CH . CH_2 . CH_2 CH . NHMe (Tropidine).

Willstätter, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (267–307).

Tropidine $C_8H_{13}N$ and Isotropidine [Synthesis]. Willstätter, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204-374).

Dimethylaminocycloheptadiene

CH. CH₂. CH₂ CH. NMe₂ CH. CH: CH CH. CH: CH

Willstätter, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (267–374).

Amines C10H17N

Amino-camphene C₁₀H₁₅NH₂

Forster, Martin Onslow. [1-Aminocamphene, its sulphate, picrate, platinichloride, and its benzoyl, benzylidene and phenylcarbamide derivatives.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (649–651) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (86) [Abstract].

AMINES CnH_{2n-7}N

Amines C9H11N

Kipping, Frederic Stanley. Isomeric Hydrindamine Camphor-π-sulphonates. Racemisation of α-Bromocamphor. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (370-377) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (32-33) [Abstract].

— and Hall, Harold . . . Benzylhydrindamine [and its hydrochloride, picrate and] bromocamphorsulphonates. [Hydrindamine camphorα-sulphonate, d-hydroxy-eis-π-camphanate, bromocamphorsulphonate and eis-π-camphanates]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (430–441) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (37) [Abstract].

Kipping, Frederic Stanley, and Hall, Harold. Isomeric Hydrindamine Mandelates. . . London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (442–449) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (36-37) [Abstract].

Amines C10H13N Tetrahydronaphthylamine C10H11. NH2

Pope, William Jackson, and Harvey, Alfred William. . . . [d- and l-]ac-Tetrahydro-β-naphthylamines their salts and derivatives]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (74-

Amino-methyl-hydrindene.

Kipping, F. S., and Clarke, a-Amido-β-methylhydrindene, [its hydrochlorides, platinichlorides, sulphate, and benzoyl derivatives]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (181-182). [1540].

Amines C11H15N Pheno-a-amino-cycloheptane.

Kipping, Frederic Stanley, and Hunter, [Pheno-a-aminoheptamethylene, and its salts and benzoyl derivative]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (609-610) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (68) [Abstract].

MONAMINES CONTAINING OXYGEN.

Aminocytisine C₁₁H₁₃(NH₂)ON₂

Freund, Martin, und Friedmann. Adolf. Zur Kenntnis des Cytisins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (605-619). [3010 1930 1650 M 3120].

Base from terpene $C_{10}H_{17}NO$ i.e.

$$\text{CH}_2\text{:CMe.CH} \\ \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{:CH}_2 \\ \text{CH}_2\text{:CH}_2 \end{array} \\ \text{C} \\ \begin{array}{c} \text{C} \\ \text{CH.NH}_2 \end{array} \\ \end{array}$$

Semmler, F. Wilhelm. Ueber Wasser-, Halogenwasserstoff-, Ammoniak- u. s. w.-Abspaltung in der Terpenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (708-719). [1140].

HYDROXYLAMINES.

Hydroxylamine derivatives C,0H,7O,N,Br

Forster, Martin Onslow. [Hydroxylamino-derivative of Bromonitrocamphane Anhydride, its hydrochloride, sulphate, platinichloride, picrate, and its carbamide and benzoyl derivatives, and diacetyl anhydride; also its oxidation, and the action of nitrous acid, and sodium hydroxide on it]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (653-659) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (88) [Abstract].

Terpinene oxide oxime C10H15NO2 i.e.

 CH_2 : CMe. $CH < CH_2$. CH_2 C < C \dot{C} : \dot

Semmler, F. Wilhelm. Ueber Wasser-, Halogenwasserstoff-, Ammoniak-u. s. w.-Abspaltung in der Terpenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (708-719), [1140].

DIAMINES.

DIAMINES C_nH_{2n+2}N₂

Diamino-hexahydrotoluene C₇H₁₆N₂

Harries, C[arl]. Ueber eine Darstellungsweise zweifach ungesättigter Kohlenwasserstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (300–304). [1120 1140 16107.

DIAMINES ChHanNa

Diaminocycloheptene · C₇H₁₄N₂

Tetramethyldiaminocycloheptene

C₁₁H₂₂N₂ i.e. $CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH(NMe_2)$ CH

Willstätter, Richard. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204-265).

DIAMINES CaH2n-8N2

Nicoteïne $C_{10}H_{12}N_2$ i.e. $CH \left\langle \begin{array}{c} CH \cdot CH \\ N : CH \\ \end{array} \right\rangle C \cdot CH \left\langle \begin{array}{c} CH : CH \\ NMe \cdot \dot{CH}_2 \\ \end{array} \right\rangle$

(from tobacco leaves). Pictet, Amé, und Rotschy, A. Ueber neue Alkaloïde des Tabaks. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (696– 708). [3010 1930 1650 Q 1260 M 31201.

UNCLASSIFIED AMINO-1650 COMPOUNDS.

Bing, H. J. Ueber Lecithinverbindungen. Skand. Arch. Physiol., Leipzig, **11**, 1901, (166–175). [Q 1550].

Arginine

NH2. C(NH). NH. CH2. CH2. CH2. CH(NH₂). CO₂H

Bénech, Elophe, und Kutscher, Fr[iedrich]. Die Oxydationsprodukte des Arginins. 1. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (278–280). [1310 4000].

Base C₁₁H₁₄ON₂ from cytisine by reduction.

Freund, Martin, und Friedmann, Adolf. Zur Kenntnis des Cytisins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (605–619). [3010–1930–1650–M-3120].

Nicotelline C₁₀H₈N₂ (from tobacco leaves).

Pictet, Amé, und Rotschy, A. Ueber neue Alkaloïde des Tabaks. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (696-708). [3010 1930 1640 Q 1260 M 3120].

Nicotimine C₁₀H₁₄N₂

(from tobacco).

Pictet, Amé, und Rotschy, A. Ueber neue Alkaloïde des Tabaks. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (696–708). [3010 1930 1640 Q 1260 M 3120].

Tropilene-amine $C_7H_{13}N$ i.e. $C_7H_{11}NH_2$

Willstätter, Richard. Synthesen in der Tropingruppe. I. Synthese des Tropilidens. II. Synthese von monocyklischen Tropinbasen. III. Synthese des Tropans und Tropidins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204-374).

1660 IMIDES and IMIDO-ETHERS.

IMIDES.

Doran, Robert Elliott. . . . Carboxymethyl- and Carboxyamyl- thiocarbimides and their Derivatives. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (906–915) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (130) [Abstract]. [1310 1330 1610 1630].

Guanidine v. Imido-urca under Carbonic Acid 1310.

Leucinimide.

Salaskin, S. Ueber die Bildung des Leucinimids bei der peptischen und tryptischen Verdauung des Oxyhämoglobins resp. des Globins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32,** 1901, (592–597). [8040 1930 Q 1610 1145 1156].

Phenyl-oxalimide

Sabanejeff, A., et Prosin, M. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (823-828). [1630 1930].

Phthalimide v. Phthalic Acid 1330.

Saccharin $C_7H_5O_3NS$ i.e. $C_6H_4 < C_{SO_9}O_3NH$

[See also Sulphobenzoic Acid 1330].

Défournel, H. Action de la saccharine sur l'urée de la phényl-hydrazine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25,** 1901, (604–606). [1330 1660].

Sur le saccharinate de quinine basique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (606–607). [1330 3010].

- Sur quelques nouveaux saccharinates métalliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (322-329).

Leys, Alexandre. Nouvelle réaction de la saccharine (sulfimide benzoïque). Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1056-1058).

Ammonium salt of saccharin. Ehrlich, F. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1337–1339).

IMIDO-ETHERS.

Lander, G. Druce. [Formation of imino-ethers by alkylation of acylarylamines]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (690–700) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (59–60) [Abstract].

[Preparation of semiiminooxalic diethyl ether C: NH(OEt) . CO2Et and imino-carbonic diethyl ether C: NH(OEt)₂]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (701–703) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (61) [Abstract].

AZO COMPOUNDS.

1700 GENERAL.

McPherson, William, and Gore, Herbert C. The Constitution of the Oxyazo Compounds. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **25**, 1901, (485–496). [1630 1720].

Möhlau, Richard. Zur Charakteristik der Oxyazokörper. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 1, 1901, (74-76).

Zur Charakteristik der Amidoazokörper. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 1, 1901, (76-79). [1600].

und Heinze, Max. Charakteristik der Amidoazoverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (881–888). [5020].

1720 AZO COMPOUNDS (CLOSED CHAIN).

GENERAL.

Bamberger, Eugen, und Rising, Adolf. Einfluss von Methyl auf die Reactionsgeschwindigkeit der Arylhydroxylamine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (257–292). [7050 1630 1130].

Bamberger, Eug., und Schmidt, Otto. Ueber das Phenylhydrazon des Nitroformaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (574–594). [1410–1630].

Höpfner, Wilhelm. Beiträge zur Kenntnis der Combinationsprodukte des Acetondicarbonsäureesters mit Isodiazoverbindungen. [Azoverbindungen.] Diss. Tübingen (Fr. Pietzcker), 1901, (44). 23 cm. 1 M. [1740 1310].

Réduction des Rosenstiehl. Α. matières colorantes azoïques nitrées. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (985-988). [5020].

AZO COMPOUNDS WITH TWO NITROGEN ATOMS.

Azo compounds $C_{12}H_{10}N_2$

Benzene-azo-benzene

C6H5. No. C6H5

Dinitro-derivative N₂(C₆H₄NO₂)₂

Blanksma, J[an] J[ohannes]. Préparation de m-m-dinitro-azoxy- et de p-p-dinitroazobenzène [par l'] action réductrice du bisulfure de sodium [sur le m- et p-dinitrobenzène]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (141-143).

Azo compound C14H12N2 Benzaldazine N₂(CHPh)₂

Di-o-chloro-benzaldazine $-C_{14}H_{10}N_2Cl_2$ i.e. C6H4Cl. CH: N2: CH. C6H4Cl Curtius, Th[eodor], und Pauli, H. Oxydation von symmetrischen secundären Benzylhydrazinen, R. CH₂.NH.NH.CH₂.R zu Hydrazonen, R. CH: N. NH. CH₂.R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (847-853). [1430 1630].

Azo compounds C20H24N2

Di-2:4:5-trimethyl-benzaldazine

N₂(CH. C₆H₂Me₃)₂ Curtius, Th[eodor], und Franzen, H. Darstellung von asymmetrischen secundären Benzylhydrazinen aus Benzald-Berlin, Ber. D. chem. Ges., azinen. **34**, 1901, (552–559). [1630].

Azo compound C11H10O5N2 Benzene-azo-acetone dicarboxylic

p-Nitrobenzene-azo-acetone dicarboxylic

 $NO_2(C_0H_4.N_2, CH(CO_2H), CO, CH_2, CO_2H)$ Ethyl ester, salts, anhydroacid, phenyl-hydrazone, and oxime.

Bülow, Carl, und Höpfner, Wilhelm. Beiträge zur Kenntniss der Combinationen des Acetondicarbonsäureäthylesters mit Diazoverbindungen und Beobachtungen über die Spaltungsproducte jener Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (71-90). [1310 1740 7050 1930 1940].

Azo compounds $C_{12}H_{10}O_2N_2$

Benzene-azo-resorcin $C_6H_5 \cdot N_2 \cdot C_6H_3(OH)_2$

Orndorff, W. R., and Thebaud, E. D. On the Two Modifications of Benzene-4-Azoresorcin and the Constitution of the Oxyazo Compounds. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (159-166).

Azo compounds C13H10O3N2

Benzene-azo-salicylic acid $C_6H_5 . N_2 . C_6H_3(OH) . CO_2H$

Nitro-derivative C₁₃H₉O₅N₃ Hewitt, J. T., and Fox, J. J. [Benzeneazo-o-nitrosalicylic acid and its methyl and ethyl esters]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (49–53).

Azo compounds C₁₃H₁₂ON₂ Toluene-azo-phenol C7H7.N2.C6H4OH

Bromo-derivative C13H10N2Br2

Hewitt, J. T., and Tervet, John N. [o-, m-, and p-Tolueneazodibromophenol, and their ethyl ethers, and acetyl and benzovl derivatives]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1090-1093) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (172-173) [Abstract]. [1230].

Nitro-derivative C13H11O3N3

Hewitt, John Theodore, and Lindfield, James Henry. [o-, m-, and p-Tolueneazo-o-nitrophenol, and their acetyl and benzoyl derivatives and ethyl ethers]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (155—

Benzene-azo-cresol

C6H5. N2. C7H6. OH Bromo-derivatives C13H11ON2Br

Hewitt, John Theodore, and Phillips, Henry Ablett. [Benzeneazo-o-bromo-pcresol, o-, m-, and p-bromobenzeneazo-pcresol, and their acetyl and benzovl derivatives]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (160-167).

Azo compound C16H10O3N2 4:4'-Azophthalic Acid

N₂ [('₆H₃(('(')₂H)₂]₂ **Bogert,** M. T., and Boroschek, L. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (740–761). [1330 1660].

Azo compound C16H12ON. Naphthalene-azo-phenol C10H2. N2. C6H4. OH

α-Naphthalene-azo-phenol;

α-Naphthalene-azo-o-cresol; and

α-Naphthalene-azo-thymol.

MacPherson, W., and Gore, H. C. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (485–496). [1630 1700].

AZO COMPOUNDS WITH THREE NITROGEN ATOMS

Azo compound C12H11N Benzene-azo-aniline C6H5. N2. (6H4NH2

Amidoazobenzene Phosphate

C₆H₅. N₂. C₆H₄NH, H₃PO₄ **Raikow**, P. N., und Schtarbanow, P. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (279–281). [1630 7050 1930].

Azo-compound C14H13N3S

Benzene-azo-phenyliminomethanethio-methane NPh: N.C(SMe): NPh Busch, M[ax], und Holzmann, Herm.

Ueber die isomeren Thiosemicarbazide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (320-345), J1930 1940 1710].

AZO-COMPOUNDS WITH FOUR NITROGEN ATOMS.

C13H14N4 Azo compound Benzene-azo-tolylene-diamine C6H5. No. C7H5(NH2)2

Morgan, G. T. [Diacetylbenzene-5-azo-2: 4-tolylenediamine. Benzene-3-azo-5chloro-2: 4-tolylenediamine and its dibenzovl derivative. Benzene-6-azo-2chloro-3: 5-tolylenediamine diacetyl and dibenzoyl derivatives]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (237). [1630 1740 5020].

Azo compounds C14H16N4 Benzene-azo-xylylene-diamine ('6H5. N2. C6HMe2(NH2)2

Morgan, G. T. [Benzene-5-azo-2:4diamino-1: 3-xylene and benzene-5-azo-4:6-diamino-1:3-xylene, and their acetyl derivatives]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (237). [1630 1740 5020].

Toluene-azo-tolylene-diamine C7H7. N2. C7H5(NH2)2

Morgan, G. T. [p-Toluene-3-azo-5chloro-2: 4-tolylenediamine]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (237). [1630] 1740 5020].

o-Amidotoluene-azo-o-toluidine $N_2(C_0H_3Me.NH_2)_2$ (3, 2, 1-Azo-toluidine).

Rosenstiehl, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (985-988). [5020].

Azo compounds C₁₅H₁₈N₄ Toluene-azo-xylylene-diamine $({}^{\prime}_{_{0}}\mathbf{H}_{4}\mathbf{Me} \cdot \mathbf{N}_{2} \cdot \mathbf{C}_{6}\mathbf{H}\mathbf{Me}_{2}(\mathbf{NH}_{2})_{2}$

Morgan, G. T. [p-Toluene-5-azo-4:6diamino-1: 3-xylene]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (237). [1630 1740 5020].

AZO-COMPOUNDS WITH FIVE NITROGEN ATOMS.

Azo compound C29H31N5 Benzene-azo-phenyl-leucauramine Ph. N2. C6H4NH. CH(C6H4NMe2)2

Möhlau, Richard, und Heinze, Max. Zur Charakteristik der Amidoazoverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (881–888). [5020].

Azo compound C31H33N5 p-Toluene-azo-p-tolyl-auramine $C_{7}H_{7}N_{2} \cdot C_{7}H_{6} \cdot N : C(C_{6}H_{4}NMe_{2})_{2}$

Möhlau, Richard, und Heinze, Max. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (881 - 888).

Azo compound $C_{31}H_{35}N_5$ p-Toluene-azo-p-tolyl-leucauramine C_7H_7 , N_2 , C_7H_6 , NH, $CH(C_6H_4NMe_2)_2$

Möhlau, Richard, und Heinze, Max. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (881–888). [5020].

Azo compound $C_{33}H_{33}N_5$ Benzene-azo- α -naphthyl-leucauramine

Ph. N_2 . $(C_{10}H_6$. NH. $CH(C_6H_4NMe_2)_2$ and the β -naphthylisomeride.

Möhlau, Richard, und Heinze, Max. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (881–888). [5020].

AZOXY COMPOUNDS WITH TWO NITROGEN ATOMS.

Azoxy compound $C_{12}H_{10}ON_2$

Benzene-azoxy-benzene $N_2O(C_6H_5)_2$ Dinitro derivative $N_2O(C_6H_4 \cdot NO_2[1:3])_2$

Blanksma, J[an] J[ohannes]. Préparation de m. m. dinitroazoxy et de p. p. dinitroazobenzène [par l'] action réductrice du bisulfure de sodium [sur le m. et p. dinitrobenzène]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (141–143).

[1:2:3] and [1:2:4] $(C_6H_3Me_2)_2N_2O$ **Bamberger**, Eugen, und Rising, Adolf. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (257–292).

m-Xylene-azoxy-m-xylene [3:1:2] ($C_6H_3Me_2$) $_2N_2O$

Bamberger, Eugen, und Rising, Adolf. Einfluss von Methyl auf die Reactionsgeschwindigkeit der Arylhydroxylamine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (257–292). [7050—1630—1130].

p-Xylene-azoxy-p-xylene [1:4:2] ($({}^{\circ}_{6}\mathrm{H}_{3}\mathrm{Me}_{2})_{2}\mathrm{N}_{2}\mathrm{O}$

Bamberger, Eugen, und Rising, Adolf. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (257-292).

Azoxy compound $C_{20}H_{14}ON_2$ Naphthalene-azoxy-naphthalene $N_2O(C_{10}H_2)_2$

Wacker, Leonhard. Ueber das α-Azoxynaphtalin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (375–385). [5020 G 750].

HYDRAZO-COMPOUNDS.

[A large number of Hydrazo compounds are noted in connection with various aldehydes, ketones, and acids].

Manchot, W., und Herzog, J. Die Autoxydation des Hydrazobenzols. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (331–332).

TRIAZO COMPOUNDS.

o-Triazo-benzoic aldehyde

C₇H₅ON₃ i.e., C₆H₄(N₃). CHO and its phenylhydrazone and oxime. **Bamberger**, Eug., und Demuth, Ed. Studien über orthoamidirte Benzaldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1309-1339). [1630-1930-1430].

2, 5-Dichloro-6-triazo-benzoic aldehyde. C₇H₃ON₃Cl₂ i.e. C₆H₂Cl₂(N₃). CHO **Bamberger**, Eug., und Demuth, Ed.

Bamberger, Eug., and Demuth, Ed. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1309–1339).

Dibromo-o-triazo-benzoia aldehyde (17430N3Br2 i.e. C6H2Br2 (N3). CHO Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1309-1339).

o-Triazobenzoic acid

 $\mathrm{C_7H_5O_2N_3}$ i.e. $\mathrm{N_3\cdot C_6H_4\cdot CO_2H}$

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Studien über orthoamidirte Benzaldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1309–1339). [1630–1930–1330–1430].

2-Triazo- 3, 5, dimethyl-benzoic aldehyde

 $C_9H_9ON_3$ i.e. $C_6H_2Me_2(N_3)$. CH() and its p-nitro-phenyl-hydrazone.

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Studien über orthoamidirte Benzaldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1309–1339). [1630 1930 1330 1430].

2-Triazo-3, 5-di-methyl-benzoic acid $C_9H_9O_2N_3$ i.e. $C_0H_2Me_2$ (N_3) . CO_2H

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1309-1339).

1730 DIAZO COMPOUNDS (OPEN CHAIN).

Buchner, E., und Heide, C. von der. Eine neue Condensation des Diazoessigsäureesters. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (345-348). [1310—1930].

1740 DIAZO COMPOUNDS (CLOSED CHAIN).

GENERAL.

Bülow, Carl, und Höpfner, Wilhelm. Beiträge zur Kenntniss der Combinationen des Acetondicarbonsäureäthylesters mit Diazoverbindungen und Beobachtungen über die Spaltungsproducte jener Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (71–90). [1310 7050 1720 1930 1940].

Favrel, G. Action de la méthylacétylacétone et de l'éthylacétone sur les chlorures diazoïques. Paris, C.-R. Acadsci., 132, 1901, (41–42).

Action des éthers alcoylcyanacétiques sur les chlorures diazoïques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (983-985). [1310].

Action des éthers alcoylmaloniques sur les chlorures diazoïques. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (1336-1338). [1310].

Action des éthers alcoylmaloniques sur les chlorures diazoïques. Nancy, Bul. soc. sci., (sér. 3), **2**, 1901, (95–96). [1310].

Action des éthers cyauacétiques méthylés et éthylés sur le chlorure de diazobenzène. Nancy, Bul. soc. sci., (sér. 3), **2**, 1901, (11–15). [1510].

Höpfner, Wilhelm. Beiträge zur Kennínis der Combinationsprodukte des Acetondicarbonsäureesters mit Isodiazoverbindungen. [Azoverbindungen.] Diss. Tübingen (Fr. Pietzcker), 1901, (44). 23 cm. 1 M. [1720 1310].

DIAZO COMPOUNDS.

Diazobenzene sulphonic Acid.

Wichelhaus, H. Mahnung zur Vorsicht bei Benutzung von Diazobenzolsulfosäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34. 1901, (11). [0900]. DIAZO-AMINO ('OMPOUNDS.

Benzene-diazo-amino-naphthalene

C₁₆H₁₃N₃ i.e. C₆H₅. N₂. NHC₁₀H₇

Morgan, G. T. [p-Nitrobenzene-2-diazoamino-1-chloronaphthalene and its ethyl derivative]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (238). [1630 1720 5020].

Naphthalene-diazoamino-naphthalene

C20H15N3 i.e. C10H7. N2. NHC10H7

Morgan, G. T. [2-Diazoamino-1-chloronaphthalene]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (237–238). [1630 1720 5020].

Benzene-azo-hydroxy-o-, m-, -and p-toluide

C₁₃H₁₃ON₃ i.c. C₆H₅ · N₂ · N(OH) · C₇H₇ **Bamberger**, Eugen, und Rising, Adolf. Einfluss von Methyl auf die Reactionsgeschwindigkeit der Arylhydroxylamine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (257-292). [7050 1630 1130].

o - Aldoximobenzene - azo - o - aldoximoanilide C₁₄H₁₃O₂N₅ i.e.

HON : CH . C₆H₄.N₂ . NH.C₆H₄.CH : NOH

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1309–1339). [1630–1930–1330–1430].

Benzene-azo-hydroxy-xylidides

 $(C_{14}H_{15}ON_3 \ i.e. \ PhN_2 \ .N(OH) \ .C_6H_3Me \ [2:1:4]; \ [4:1:3]; \ [2:1:3]; \ [3:1:2]; \ [4:1:2].$

Bamberger, Eugen, und Rising, Adolf. Einfluss von Methyl auf die Reactionsgeschwindigkeit der Arylhydroxylamine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (257–292). [7050 1630 1130].

TETRAZONES.

Tetrabenzyl-tetrazone

C28H28N4 i.e.

 $N(CH_2Ph)_2 \cdot N : N \cdot N(CH_2Ph)_2$

Curtius, Th[eodor], und Franzen, H. Darstellung von asymmetrischen secundären Benzylhydrazinen aus Benzaldazinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34 1901, (552-559). [1630].

CARBOHYDRATES; GLUCOSIDES: RESINS.

1800 GENERAL.

Bendix, Ernst. Ueber physiologische Zuckerbildung nach Eiweissdarreichung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (479–503). [4000 Q 1426 7931 1134].

Cohen, Ernst. Studien über die Inversion. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (69–83). [7050].

Cremer, Max. Ueber die Verwertung der Rhamnose im tierischen Organismus und einige damit zusammenhängende Fragen der Physiologie der Kohlehydrate. Zs. Biol., München, **42**, 1901, (428–467). [Q 7931 7940 1430 9120].

Emmerling, O[skar]. Synthetische Wirkung der Hefenmaltase. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (600–605). [8010 R 1820 M 3100 L 5000].

Fenton, Henry J. Horstman, and Gostling, Mildred. The Action of Hydrogen Bromide on Carbohydrates. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (361–365) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (22) [Abstract].

Harlay, V. De l'hydrate de carbone de réserve dans les tubercules de l'avoine à chapelets. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (353-361). [8030].

Lippmann, Edmund O. von. Bericht (Nr. 35) über die wichtigsten, im 2. Halbjahre 1900 erschienenen Arbeiten aus dem Gebiete der reinen Zuckerchemie. D. Zuckerind., Berlin, 26, 1901, (139–141, 182–183, 213–215, 249–253). [0030 Q 1885 M 3120].

Neuberg, Carl. Ueber die Farbenreaktionen von Zuckern. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (564–573). [6150].

Schadee van der Does, H. Researches on [the influence of some halogen-salts on] the multirotation of dextrose and lactose (Dutch). Arch. Java Suiker., Soerabaia, **9**, 1901, (49-67). [7300].

Schilling, Bruno. Zur Kenntniss der Griess'schen y-Diamidobenzoësäure und der Verbindungen derselben mit Zuckerarten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (902-907). [1330—1930—6150].

O'Sullivan, Cornelius. Gum Tragacanth. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1164–1185) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (156–157) [Abstract]. [1810–1350].

1810 MONOSACCHARIDES.

General.

Lobry de Bruyn, C[ornelis] A[driaan], and Alberda van Ekenstein, W[illem]. Formal compounds [of sugars]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (400–403) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (373–376) (Dutch). [1310].

Pentoses C5H10O5

Schöne, A., und Tollens, B[ernhard]. Ueber die Gärung der Pentosen. J. Landw., Berlin, 49, 1901, (29–40). [8020 R 1820 M 3100 7700 Q 1430].

Apiose

[and its osazone].

Vongerichten, E. Ueber Apiin und Apiose. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 318, 1901, (121-136). [1850].

Arabinose.

Ryan, Hugh, and Mills, W. Sloan. [Preparation of triacetylchloroarabinose]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (704–707) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (90) [Abstract].

Salkowski, E[rnst]. Ueber das Verhalten der Pentosen, insbesondere der J-Arabinose im Thierkörper. Hoppeseylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (393–412). [8040 Q 1430 7722 7930].

Tragacanthose.

O'Sullivan, Cornelius. [Tragacanthose (or *l*-xylose) and its rotatory power]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1164–1185) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (156–157) [Abstract]. [1800 1350].

Hexoses $C_6H_{12}O_6$ β -Acrose.

Jackson, Henry. On the condensation of formaldehyde and the formation of β -acrose. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **11**, 1901, (117). [1410].

Dextrose.

Ōsaka, Yūkichi. On the Birotation of d-Glucose (Japanese). Tokyo, Kwag. K. Z., **22**, 1901, (698–724). [7300]. [Published also in Leipzig, Zs. physik. Chem., **35**, 1900, (661–706).]

Saito, S., und Katsuyama, K. Ueber den Zucker im normalen Hühnerblute. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (231–234). [Q 5025 N 58113.

Simon, L. J. Sur la constitution du glucose. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (487–490 et 596). [7000].

phénylhydrazones du *d*-glucose et leur multirotation. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (564–566). [7300].

α- and β- Tetra-acetyl-chloro-dextrose.
 α- and β- Tetra-acetyl-bromo-dextrose.
 Tetra-acetyl-α- methyl-glucoside.

Fischer, Emil, und Armstrong, E. Frankland. Ueber die isomeren Acetohalogen-Derivate des Traubenzuckers. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1901, (316–322).

Acetobromodextrose C₁₄H₁₉O₉Br i.e. C_nH₇BrO(OAc)₄ (Acetobromhydrose).

Koenigs, Wilhelm, und Knorr, Eduard. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (957-981).

Penta-acetyl derivative of Dextrose. $C_{16}H_{22}O_{11}$ i.e. $C_{6}H_{7}O(OAc)_{5}$

Koenigs, Wilhelm, und Knorr, Eduard. Ueber einige Derivate des Traubenzuckers und der Galactose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (957–981).

 $\begin{array}{c} A \textit{eeto-nitro-dextrose} \\ C_{14} H_{19} O_{12} X \textit{ i.e. } C_6 H_7 O(OAe)_4 (XO_3) \end{array}$

Koenigs, Wilhelm, und Knorr, Eduard. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (957-981).

Phenyl and (3) Naphthyl ethers. Also Tetra-acetyl-a-methyl-dextrose.

Koenigs, Wilhelm, und Knorr, Eduard. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (957-981). [1850 Q 1422 1440 G 750]. $D_{c,r}trosc-ureidc$ $C_{6}H_{12}O_{5}: N. CO. NH_{2}$ [and dextrose-phenylureide].

Schoorl, N[icolaas]. On urea-derivatives of sugars. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (459-462) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901), (403-406) (Dutch).

Glucamine CH₂OH(CHOH)₄. CH₂NH₂

Maquenne, L[éon], et Roux, E. Sur une nouvelle base dérivée du glucose. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (980-983). [1610].

nouvelle base dérivée du glucose. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (586–591).

Galactose.

Schulz, Fr. N., und Ditthorn, Fr. Notiz über den aus Cerebrin abspaltbaren Zucker. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (425–427). [Q 1422 2020].

Galactosamin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (428–434). [Q 1140 N 5611].

Penta-acetyl-galactose and Tetra-acetylchlorogalactose.

Fischer, Emil, und Armstrong, E. Frankland. Ueber die isomeren Acetohalogen-Derivate des Traubenzuckers. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1901, (316–322).

Acetyl-chlorogalactose and a- Naphthylgalactoside.

Ryan, Hugh, and Mills, W. Sloan. [Preparation of acetylchlorogalactose and α-naphthylgalactoside]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (704–707) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (90) [Abstract]. [1850].

Koenigs, Wilhelm, und Knorr, Eduard. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (957-981).

 β - Methyl ether of Galactose $C_6H_7O(OH)_4(OMe)$ and its tetra-acetyl derivative

C₆H₇O(OAc)₄(OMe) **Koenigs**, Wilhelm, und Knorr, Eduard.
Ueber einige Derivate des Traubenzuc-

kers und der Galactose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (957–981). [1850 Q 1422 1440 G 750].

1820 DISACCHARIDES.

Cellose C12H22O11

Skraup, Zd[enko] H[ans], und König, J. Ueber Cellose, eine Biose aus Cellulose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1115–1118). [1840 M 3120].

Galactosido-galactose, Galactosido-glucose, and Glucosido-galactose.

Phenylosazones of.

Fischer, Emil, und Armstrong, E. Frankland. Synthese einiger neuen Disaccharide. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1901, (123–131).

Hexobiose: gentiobiose

 $C_{12}H_{22}O_{11}$

Bourquelot, Em., et Hérissey, H. Sur la constitution du gentianose. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (571–574). [1830].

Lactose.

Braun, R. Die Bestimmung des Milchzuckers mit dem Wollnyschen Milchfettrefraktometer im Vergleich zu den analytischen und polarimetrischen Bestimmungs-Methoden. Milchztg, Leipzig, 30, 1901, (578–579, 596–599, 613–616). [6500 Q 1834].

Maltose.

Hill, A. C. A method of isolating maltose when mixed with glucose. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (45–46). [8020].

Kutscha, Richard. Neueste Tabellen zur Malzuntersuchung nach dem 3. internationalen Kongressverfahren. Leipzig (J. M. Gebhardt), 1901, (IV + 73). 26 cm. Geb. 3 M. [6500 Q 1885].

Lépine, R., et Boulud. Maltosurie chez certains diabétiques. Paris, C-R. Acad. sci., 132, 1901, (610-612). [8050].

Sucrose.

Ehrlich, F. Versuche, betreffend die Krause'sche Methode zur Bestimmung der Reinheit des Rübensaftes. D. Zuckerind., Berlin, 26, 1901, (501–502). [6500].

(D-1881)

Gonnermann, M. Zur Bestimmung des Melassegehaltes im Melassemischfutter. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (216–221). Berichtigung dazu. Ebenda (254). [6500 Q 1885].

Alkalität des Zuckers und der Melasse. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (919–920). [6500 Q 1885].

Hinze, Adolf. Die Reinheitsquotientenbestimmung im Rübensaft nach Krause. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (329–332, 409–412). [6500].

Rübenuntersuchung. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (589–591). [6500 M 3120].

Keidel. Zur Alkalitätsfrage [beim Zucker]. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1244–1245). [6500 Q 1885].

— und Rose. Beitrag zur Alkalitätsfrage [beim Zucker]. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (734–736). [6500 Q 1885].

zur Alkalitätsfrage [beim Zucker]. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (917–918). [6500 Q 1885].

Krause, Karl. Die Reinheitsquotientbestimmung im Rübensaft nach Krause. (Antwort auf die Kritik seiner Methode von Adolf Hinze). D. Zuckerind., Berlin, 26, 1901, (456–457). [6500].

Kromer, N[ikolaj]. Ueber das Vorkommen von Saccharose in den Früchten von Paris quadrifolia L. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (393–395). [M 3120–6000].

Meillère, G. Présence du saccharose dans le bois de panama. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (141-142).

Pellat, H. Mesure du pouvoir rotatoire du sucre. Sa variation avec la température et la longueur d'onde. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (289–316).

Roessiger, A. Zur Alkalitätsfrage [beim Zucker]. D. Zuckerind., Berlin. **26**, 1901, (918-919). [6500 Q 1885].

Sachs, Fr. Rübenuntersuchung. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (631). [6500 M 3120].

Soltsien, P. Bestimmung des Zuckers mittelst Fehling'scher Lösung und Ueberführung des Cu²O in CuO unter Vermeidung von Asbestfiltern. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (28–29). [6360]. Thein, jun., H. Beitrag zur Alkalitätsbestimmung im Rohzucker. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (215–216). [6500].

Zucker]. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1008–1009). [6500 Q 1885].

Wendeler, P. Der Stickstoff der Rübensäfte im Laufe ihrer Verarbeitung. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1368-1369). [0490 Q 1100 M 3120].

1830 TRISACCHARIDES.

Hexotriose: Gentianose C18H32O16

Bourquelot, Em., et Hérissey, H. Sur la constitution du gentianose. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (571–574), [1820].

1840 CARBOHYDRATES OTHER THAN MONO-, DI- AND TRI-SACCHARIDES.

Parkin, J. On a reserve carbohydrate, which produces mannose, from the bulb of *Lilium*. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 11, 1901, (139–142).

Cellulose.

Bernadon, John B[aptiste]... Nitro-Cellulose ... and Theory of the Cellulose Molecule. New York, (Wiley), 1901, (VIII + 200). 19 cm.

Cross, Charles Frederick, and Bevan, Edward John. The Ketonic Constitution of Cellulose. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (366–369) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (22–23) [Abstract].

Researches on Cellulose. 1895–1900. London, 1901, (Longmans and Co.), (vii + 280). 22 cm. 6s. [6500].

Fenton, Henry J. H[orstman]. Note on the sugars from cellulose. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (166–167).

The Action of Hydrogen Bromide on . . . [Cellulose]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (361–365) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (22) [Abstract].

Hoffmeister, W. Bemerkungen zu der Arbeit von Dr. Albert Kleiber: Bestimmung des Gehaltes einiger Pflanzen, etc., an Cellulose, etc. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (115–116). [M 3120 0060].

Lunge, G. Researches on Nitrocellulose. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (527–579).

und Bebie, J. Beiträge zur Kenntniss der Nitrocellulosen. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (483-488, 507-515, 537-543, 561-568). [M 3120].

Nastukoff, A. Untersuchungen über die Oxycellulosen. (Vorläufige Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (719–723). [M 3120].

Skraup, Zd[enko] H[ans], and König, J. Ueber Cellose, eine Biose ans Cellulose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1115-1118). [1820 M 3120.

Vanino, L. Ueber das Verhalten wässriger Formaldehydlösung gegen Schiessbaumwolle. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1128).

Vignon, Léo. Sur les nitrocelluloses. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (130-132).

Sur la réduction des nitrocelluloses. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (133–135).

Oxycelluloses du cotou. du lin, du chanvre et de la ramie. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (135-137).

Cellulose, cellulosemercerisée, cellulose précipitée, hydrocellulose. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (137–139).

et Gérin, F. Dérivéacétylés de la cellulose et de l'oxycellulose. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (139-140).

Will, W[ilhelm]. Untersuchungen über die Stabilität von Nitrocellulose. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (743–753, 774–783).

Glycogen.

Jackson, Henry. Molecular Weight of Glycogen. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 11, 1901, (115-116).

Nerking, Joseph. Quantitative Bestimmung über das Verhältniss des mit siedendem Wasser extrahirbaren Glykogens zum Gesammtglykogen der Organe. Arch. ges. Physiol., Bonn, 85, 1901, (313-319). [Q 1010 1426].

Nerking, Joseph. Ueber die elementare Zusammensetzung und das Invertirungsvermögen des Glykogens. Arch. ges. Physiol., Bonn, **85**, 1901, (320–329). · Q 1426].

Pectin.

Bauer, R. W. Das Pectin aus Apfelsinenschalen - Essigsäure - Inversion. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 1, 1901, (99-100). [M 3120].

Pentosans.

Kröber, E. Untersuchungen über die Pentosanbestimmungen mittelst der Salzsäure-Phloroglucinmethode nebst einigen Anwendungen. (Fortsetzung.) Theil 2. J. Landw., Berlin, 49, 1901, (7 20). [6500 M 3120].

Schöne, A., und Tollens, B[ernhard]. Untersuchungen über die Pentosane der Jute, der Luffa und der Biertreber. Auszug aus einer Diss. J. Landw., Berlin, 49, 1901, (21-28). [M 3120].

Starch.

Behrend, P., und Wolfs, H. Zur Bestimmung des wahren Stärkegehaltes der Kartoffeln nach der Methode von G. Baumert und H. Bode. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (461–465). [6500 M 3120 0060 Q 1875].

Bielfeld, P. Zur Frage über die amylolytische Wirkung des Speichels. Zs. Biol., München, 41, 1901, (360-367). +Q 7230 1426].

GLUCOSIDES. 1850

General.

Fischer, Emil, und Loeben, W. von. Ueber die Verbrennungswärme einiger Glucoside. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1901**, (323–326). [7200].

Marchlewski, L[eon]. Sur la structure des glucosides. (Polish). Chem. pols., Warszawa, I, 1901, (225-229).

Synthetical Glucosides.

[Methyl alcohol glucoside C₇H₁₄O₈ i.e. CH₃.O.C₆H₁₁O₅ Ethyl alcohol glucoside

 C_2H_5 . O. $C_5\tilde{H}_{11}O_5$] Koenigs, Wilhelm, und Knorr, Eduard. Ueber einige Derivate des Traubenzuckers und der Galactose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (957–981). [1810] Q 1422 [1440] G 750].

[Phenol glucoside C.H. O.C.H.O.] Koenigs, Wilhelm, und Knorr, Eduard. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (957-981), [1810 Q 1422 1440 G 750].

> [8-Naphthol glucoside C10H7. O. C6H11O5]

Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (957-981). [1810 Q 1422 1440 G 750].

Ryan, Hugh, and Mills, W. Sloan. [Preparation of acetylchlorogalactose, a-naphthylgalactoside, m-cresylglucoside and triacetylchloroarabinose]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (704-707) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (90) [Abstract]. [1810].

Natural Glucosides.

Glucoside in the seedlings of the beech. Tailleur, P. Glucoside caractérisant la période germinative du hêtre. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1235–1237).

Helleborus niger.

Rundqvist, Carl. Zur histochemischen Kenntnis des Helleborus niger. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (412). [8030 M 3120 2000 5400 Q 9135].

Apiose. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **318**, 1901, (121–136). [1840].

Convolvulin C₅₄H₉₆O₂₇

Kromer, N[ikolaj]. Notiz zur Kenntnis der Purginsäure. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (389–392). [1310 M 3120].

Coriamyrtin C15H18O5

Easterfield, Thomas Hill, and Aston, Bernard Cracroft . . . Tutin and Coriamyrtin. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (120–126).

Digitonin $C_{27}H_{46}O_{14}$ (two varieties). Cloetta, M[ax]. Zur Kenntniss der Darstellung und Zusammensetzung der Digitalisglykoside. Arch. exper. Path., Leipzig, **45**, 1901, (435–446). [1850 Q 140 9135 M 3120].

Glucoside of Gallic Acid.

Pottevin, H. Sur la constitution du gallotannin. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (704–706). [1330 8010].

Specht, Leopold, und Lorenz, Fritz. Neue Gerbstoff-Bestimmungen. Chem-Ztg, Cöthen, **25**, 1901, (5–6). [6500].

Helicin CasHarOz

Fischer, Emil. Ueber einige Derivate des Helicins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (629-631). [Q 1440].

[Phenyl-gluco-coumaronitrile $C_{21}H_{21}O_{6}N$ i.e. $C_{6}H_{11}O_{5}$. O. $C_{6}H_{4}$. CF. CPh. CN]

Berlin, Ber. D. chem. Ges., $\mathbf{34}$, $\mathbf{1901}$, $(629\ 631)$. [Q 1440].

Jalapin.

Kromer, N[ikolaj]. Ueber die Bildung von α-Methyl-β-Oxybuttersäure CH°CH (OH)CH(CH³)COOH bei der Einwirkung von Barythydrat auf Jalapin. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (373–384). [1310–0170 M 3120].

[Penta-acetyl derivative $C_{24}H_{55}O_{20}(C_5H_9O)_{3}\Lambda c_{5}$]

Ueber die Essigsäureester des Jalapins und der Jalapinsäure. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (384–388]. [1350 M 3120].

Lotusin C₂₈H₃₁O₁₆N

Dunstan, Wyndham R., and Henry, T[homas] A[nderson]. [Lotusin, and its hydrolysis, decomposition and constitution]. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (374–378) (Abstract). [1350 5010]

Osyritrin $C_{27}H_{30}O_{17}$ **Robinin** $C_{25}H_{30}O_{16}$

Violaquercitrin C27H30O16

Perkin, A. G. Robinin, violaquercitrin and osyritrin. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (87–88). [5010].

Plumieride and Agoniadin.

Franchimont, A[ntoine] P[aul] N[icolas]. Plumieride and its identity with Agoniadine. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (35–38) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (3–6) (Dutch). [M 3120 5400]

Saponins.

Heyl, Georg. Ueber das Vorkommen von Alkaloiden und Saponinen in Cacteen. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (451–473, mit Taf.). [3010 1350 M 3120 5400 Q 5190 9135].

Weil, Ludwig. Beiträge zur Kenntnis der Saponinsubstanzen und ihrer Verbreitung. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (363–373). [6500 M 3120].

Tutin C17H20O7

[Poisonous Glucoside in the Tutu plant of New Zealand (several species of toriaria)].

Easterfield, T. H., and Aston, B. C. Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., 33, 1901, (344-355). [1350].

Chem. Soc., **79**, 1901, (120–126).

1860 RESINS. UNCLASSIFIED NEUTRAL COMPOUNDS.

Resins. General.

Dieterich, Karl. Analysis of Resins, Balsams and Gum-Resins, their Chemistry and Pharmacognosis for the use of the scientific and technical research chemist, with a bibliography. Translated from the German by Chas. Salter. London, 1901, (Scott, Greenwood and Co.). (xvi + 340). 22 cm. [6500].

Oesterle, O[tto] A. Die Harz-Industrie im Südwesten von Frankreich. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (217-241). [Jdf. M 6500].

Tschirch, A[lexander]. Die Einwände der Frau Schwabach gegen meine Theorie der Harzbildung. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 19, 1901, (25–32). [M 2520 3120].

Copaiba Balsam, resins of.

Tschirch, A[lexander]. Untersuchungen über die Sekrete. 44. Keto, Eduard. Ueber die Harze der Copaivabalsame. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (548–560). [6500—1350—M 3120—Q 9190].

Dragons-blood and Kino.

Schaer, Ed[uard]. Drachenblut und Kino in ihren pharmakognostisch-historischen Beziehungen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (288 – 307). [Q 9190 M 3120].

Kauri Resin.

[Kauri Resin and products of its distillation].

Prideaux, E. B. R. Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., 33, 1901, (368–376).

Sandarac Resins.

Henry, Thomas Anderson. The Constituents of the Sandarac Resins. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1144-1164)[Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901. (187) [Abstract]. [1350-1140].

> Rassamala resin. Styrax.

Tschirch, A[lexander], und Itallie, L. van. Untersuchungen über die Sekrete. 42. Ueber den orientalischen Styrax. 43. Ueber den amerikanischen Styrax. Dazu Anhang: Rassamalaharz. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (506–547). [6500–1250 M 3120–5400 Q 9190].

Unclassified neutral compounds. Karabin.

Bose, R. C. L. [Karabin, from the root of Nerium odorum]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (92-93).

Limettin C₁₁H₁₀O₄

Tilden, W. A., and Burrows, H. Note on the constitution of limettin. [Its sodium and silver salts, and the action of methyl iodide on the latter. Dibromo-, dichloro-, and trichloro-limettin and the action of potash on each. Tribromo-limettin and its diacetyl derivative]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (216-217). [1910].

Oroxylin C19H14O6

[From bark of Oroxylum indicum. Tri-acetyl- and dibromo-derivatives]. Naylor, William Arthur, and Dyer, Charles Stanley. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (954–956). [5000].

MIXED CYCLOIDS.

1910 CYCLOIDS CONTAINING OXYGEN.

GENERAL.

Bistrzycki, A[ugustin], und Herbst, C. Ueber einige aliphatische γ - und aromatische o-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1010–1021). [1320 1330 1630 1930].

Dieckmann, W. Ueber cyklische β-Ketoncarbonsäureester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1340 1540 1930 1310 1940].

Erlenmeyer, jun., E. Ueber die Condensation der Brenztraubensäure mit Benzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (817–821). [1350].

Stoermer, R[ichard]. Zur Bezeichnungsweise der Cumaronderivate. Berlin. Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1148-1150).

 und Calov, G. Umwandlungen und Aufspaltung der Cumarilsäure und ihrer Derivate. (VIII. Mittheilung aus dem Cumarongebiet.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (770–775).

Wolff, Ludwig. Ueber die Bildung der Brenzweinsäure aus Brenztraubensäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (22–26). [1310].

CYCLOIDS CONTAINING ONE OXYGEN ATOM.

(A number of anhydrides which might have been placed in this division are entered under the compounds of which they are the anhydrides.]

Nitrofurfurane C.H. (NO.)O

Marquis, R. Sur le nitro-furfurane. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (140-142).

Cycloid (H60)

Coumarone C,H₄ CH Di-, tri- and tetra-bromo-coumarones

C₈H₄OBr₂, C₃H₅OBr₃, C₅H₂OBr₄ Simonis, H. Notiz über die Bromderivate des Cumarons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (781-784).

Tribromoconmarone C₂H₂OBr₃

Stoermer, R[ichard], und Calov, G. Umwandlungen und Aufspaltung der Cumarilsäure und ihrer Derivate. (VIII. Mittheilung aus dem Cumarongebiet.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (770-775).

Cycloid C10H10O Dimethyl-coumarone.

 $\begin{array}{c} \textit{Tetrabromodimethyleoumarone.} \\ \text{C_bMeBr}_3 \stackrel{O}{<} \text{CBr} \end{array}$

Also Tribromodimethylcoumarone. Baeyer, Adolf, und Seuffert, Otto. Erschöpfende Bromirung des Menthons. Berlin, Ber. D. che n. Ges., 34, 1901, (40-53). [1540].

Cycloid C15H15() i.e. $C_5H_4 < \frac{CH_2 \cdot CH_2}{O} = \frac{CHPh}{CHPh}$

Feuerstein, W., und Musculus, A. Ueber das 2-Gxybenzylacetophenou, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (409-412), [1530 1230].

Cycloid C21H14(). Methylene-di-β-naphthyl oxide $\mathrm{CH} = \left(\begin{smallmatrix} \mathrm{C}_{10} \mathrm{H}_6 \\ \mathrm{C}_{10} \mathrm{H}_6 \end{smallmatrix} \right) \mathrm{O}$

Fosse, R. Sur l'anhydride du prétendu binaphtylèneglycol. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1127-1129).

Cycloid C22H16O

Ethylidene di-\beta-naphthyl oxide

CHMe: (C₁₀H_e)₂: O and Chloro-ethylidene-di-B-naphthyl oxide. CH₁₅OCLi.c. CH₂Cl.CH: (C₁₆H₁)₂: O **Delépine**, Marcel. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (968-971). [1210] 1410].

Cycloid C.H.O

Pheny!-methylene-di-\beta-naphthyl oxide

CHPh $\left< \frac{C_{10}H_{2}}{C_{10}H_{2}} \right> 0$

Hewitt, J. T., und Turner, A. J. Ueber die Einwirkung von β-Naphtol auf Aldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (202-204). [1430 1230].

CYCLOIDS CONTAINING TWO OXYGEN ATOMS.

Cycloids C₆H₆O₂ 2-Furfuryl methyl ketone C₄H₃O₂CO₂CH₃

(a-leetyl-furturane) and its oxime and semicarbazone.

Bouveault, L. Leber das a-Acetylfurfuran des Holztheers und seine Synthese. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, $(1072 \cdot 1073).$

Sur l'α-acétylfurfurane du goudron de bois et sa synthèse. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (435-441).

Methyl-furfuraldehyde

C.H.MeO. CHO

Fenton, Henry J. Horstman, and Gostling, Mildred. 5-Methylfurfural and its chlere-, acetoxy-, and lenzoxy-

derivatives]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (807-812) [Full paper]; Proc. ('hem. Soc., 17, 1901, (119) [Abstract]. [1340 1440].

Chloromethyl-furfuraldehyde CoH5O2CI i.e. C4H2O(CHO). CH2CT

Fenton, Henry J. Horstman, and Gostling, Mildred. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (807–816). [1340–1440].

Cycloid (9H,O2

Benzopyrone ('bH4\(\frac{1}{2}\)(') . ('H

and also $C_{10}H_8O_2$, $C_{10}H_6O_4$ and $C_{11}H_8O_4$]. Ruhemann, Siegfried, and Bausor, Harold W. . . . Benzo-γ-pyrone and o-, m- and p- Toluo-γ-pyrones. Benzo-y-pyronecarboxylic acid, ethyl ester and amide. o-, m- and p-Toluo- γ pyronecarboxylic acids]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (470-474) [Full paper |; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (40) [Abstract].

Cycloids C9H8O2

4- Oxy- β- methyl- coumarone
C_bH₃(OH) CMe CH

Pechmann, H[ans] v., und Hanke, Erwin. Ueber Cumarine aus Phenolen und negativ substituirten Acetessigestern. (Studien über Cumarine. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (354-362). [1230 1310].

Benzopyranol

 $C_{\delta}H_{4}$ $C_{\delta}H_{4}$ $C_{\delta}H_{\delta}$ $C_{\delta}H_{\delta}$

Bülow, Carl, und Wagner, Hermann. Ueber Derivate des [1. 4-Benzopyranols], der Muttersubstanz einer neuen Klasse von Farbstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1189-1210). [5020] 1920].

Wagner, Hermann. Synthese von Derivaten des Benzo-4-Pyranols, einer neuen Farbstoffklasse, und des Benzo-4-Pyrans. Diss. Tübingen (Fr. Pietzcker), 1901, (68). 23 cm. 1,20 M. 150201.

Cycloid C₁₀H₆O₄

Benzopyrone carboxylic Acid.

Ruhemann, Siegfried, and Bausor, Harold W. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (470-474).

Cycloids C10H8O2 Coumaryl methyl ketone

 C_0H_4 CH $C \cdot CO \cdot CH_3$ $C \cdot CO \cdot CH_3$ $C \cdot CO \cdot CH_3$

Stoermer, R[ichard], und Calov, G. Umwandlungen und Aufspaltung Cumarilsäure und ihrer Derivate. (VIII. Mittheilung aus dem Cumarongebiet.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (770-775).

Methylbenzopyrone

 $C_7H_6 \stackrel{\text{(1)}}{\stackrel{\text{(2)}}{\stackrel{\text{(3)}}{\stackrel{\text{(2)}}{\stackrel{\text{(4)}}{\stackrel{\text{(1)}}{\stackrel{\text{(4)}}}{\stackrel{\text{(4)}}{\stackrel{\text{(4)}}{\stackrel{\text{(4)}}{\stackrel{\text{(4)}}{\stackrel{\text{(4)}}{\stackrel{\text{(4)}}{\stackrel{\text{(4)}}{\stackrel{\text{(4)}}{\stackrel{\text{(4)}}{\stackrel{\text{(4)}}}{\stackrel{\text{(4)}}{\stackrel{\text{(4)}}{\stackrel{\text{(4)}}{\stackrel{\text{(4)}}{\stackrel{\text{(4)}}{\stackrel{\text{(4)}}}{\stackrel{\text{(4)}}{\stackrel{\text{(4)}}{\stackrel{\text{(4)}}{\stackrel{\text{(4)}}{\stackrel{\text{(4)}}{\stackrel{\text{(4)}}}{\stackrel{\text{(4)}}{\stackrel{\text{(4)}}{\stackrel{\text{(4)}}}{\stackrel{\text{(4)}}}{\stackrel{\text{(4)}}}{\stackrel{\text{(4)}}}{\stackrel{\text{(4)}}}}\stackrel{\text{(4)}}{\stackrel{\text{(4)}}}}\stackrel{\text{(4)}}}\stackrel{\text{(4)}}\stackrel{\text{(4)}$

Ruhemann, Siegfried, and Bausor, Harold, W. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (470-474).

Cvcloid C10H10O2

Oxy-dimethyl-coumarone.

Pechmann, H[ans] v., und Hanke, Erwin. Ueber Cumarine aus Phenolen und negativ substituirten Acetessigestern. (Studien über Cumarine. V. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (354-362). [1230 1310].

Cycloid C11H8O4

Methylbenzopyrone carboxylic Acid

Ruhemann, Siegfried, and Bausor, Harold W. London, J. Chem. Soc., 79, 1901. (470-474).

Cycloid C11H10O2 Dimethylbenzopyrone.

 $C_6H_2Me_2$ CO.CH

Ruhemann, Siegfried, and Wragg, Ernest. [6: 8-Dimethyl-1: 4-benzopyrone, and its 2-carboxylic acid]. London, J. ('hem. Soc., **79**, 1901, (1189) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (187) [Abstract]. [1230 1330].

7-0xy-2-methyl-1-methylene-benzopyrane

 $C_6H_5(OH)$ $C(CH_2)$ CH

" Anhydro-dimethyl-oxy-benzopyranol."

Bülow, Carl, und Wagner, Hermann. Ueber Derivate des [1. 4-Benzopyranols], der Muttersubstanz einer neuen Klasse von Farbstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1189–1210). [5020] 1910].

Cycloid CoH.O

Phenoxozone CoH4: O: CoH4

Hillyer, H. W. / Phenoxozone Derivatives |. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (361–372). [1230].

> Diaminophenoxozone $C_6H_4: O_2: C_6H_2(NH_2)_2$

Hillyer, H. W. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (361-372), [1230].

Cycloid CasHatos Methyl-propyl-benzopyrone.

 $C_6H_2Me(C_3H_7) {\scriptsize \begin{array}{c} O-CH\\ CO.CH \end{array}}$

Ruhemann, Siegfried. [5-Propyl-8methyl-1: 4-benzopyrone and 5-propyl-8-methyl-1: 4-benzopyrone-2-carboxylic acid. 5-Methyl-8-propyl-1: 4-benzopyrone-2-carboxylic acid]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (920–922) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (155-156) [Abstract]. [1230] 1340].

Cycloid C20H14O2 Diphenyl- phthalide

 $C_bH_4 \stackrel{CPh_2}{\stackrel{CO}{\longrightarrow}} O$

Nitrotetramethyldiaminodiphenyl-

 $<_{\text{CO}}^{\text{plthalide}} <_{\text{CO}}^{\text{C}_{24}\text{H}_{23}\text{N}_{3}\text{O}_{4}-i.e.} <_{\text{C}_{5}\text{H}_{4}\text{NMe}_{2})(\text{C}_{5}\text{H}_{3}(\text{NO}_{1})\text{NMe}_{2})} > 0$

(Nitrodimethylanilinephthalein).

Haller, A., et Guyot, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (511-516); ('.-R. Acad. sci., 132, 1901, (746-750).

Tetramethyltriaminodiphenylphthalide

(Aminodimethylanilinephthalein).

Haller, A., et Guyot, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (746-750). [1330].

Cycloid C₂₁H₂₀O₂

Trioxytrinaphthylmethane Anhydride

 $C_{10}H_6(OH)$. $CH < C_{10}H_5 > O$ **Fosse,** R. Paris, C.-R. Acad. sei.,

132, 1901, (695-697; 787, 789). [1230].

CYCLOIDS CONTAINING THREE OXYGEN ATOMS.

Cycloid ('4H4O3

Tetronic Acid.

CO . CH₂ O

and its Anilide NHPh.C — CH₂ CH. CO

Wolff, L[udwig], und Schimpff, W. Condensationsproducte der Tetronsäure. [In: Wolff, Ludwig. Condensations-producte der Tetronsäure]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (151-165). [1310].

Cycloids C5H4O3

a-Ketoangelicalactone

('H; ('Me) () Phenyl hydrazone C11H10O2N2 i.e. PhHN₂: C < CO CM : CMe > 0

and an isomeride.

Wolff, Ludwig. Ueber ein neues Condensationsproduct der Brenztrauben-Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (1–22). [1310 1930 1940].

Pyromucic Acid C₄H₃O . CO₂H

Pickard, Robert Howson, and Neville, Allen. . . Pyromucylhydroxamic Acid [and its benzoyl derivative]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (847–848) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (127) [Abstract]. [1910].

Hydroxylamide of Pyromucic Acid. C₅H₅O₃N i.e. C₄H₅O . CO . NHOH

Pickard, Robert Howson, and Neville, Allen. . . Pyromucylhydroxamic Acid [and its benzoyl derivative]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (847–848) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (127) [Abstract].

Cycloid C6H6O3

5-Oxymethyl-furfuraldehyde

C4H2O(CHO). CH2OH Acetyl and benzoyl derivatives. Fenton, Henry J. Horstman, and Gostling, Mildred. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (807–816). [1340–1440].

Cvcloid CoH6O3 Coumarilic Acid

 $(^{\circ}_{6}\text{H}_{4} \stackrel{\text{CH}}{\bigcirc}) \text{C.CO}_{2}\text{H}$ A mide $(^{\circ}_{9}\text{H}_{7}\text{O}_{2}\text{N})$ Nitrile $(^{\circ}_{9}\text{H}_{5}\text{O})$

Chloride C8H5O.COCI Phenyl ester $C_{15}H_{10}O_3$ Hydrazide C_8H_5O .CO. N_2H_3

Stoermer, [Richard], und Calov, G. Umwandlungen und Aufspaltung der Cumarilsäure und ihrer Derivate. (VIII. Mittheilung aus dem Cumarongebiet). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (770-775).

Cycloids C10H8O3

 $\begin{array}{c} \textbf{Oxymethyl-benzopyrone.} \\ \text{C'}_{6}H_{3}(OH) \stackrel{(O)}{<} . \stackrel{CMe}{CH} \end{array}$

[Dehydroacetylresacetophenone (of Nagai and Tahara) is identical with 3-Oxy-\(\beta\)methyl-chromone (of Bloch and Kostanecki)].

Kostanecki, St[anislaus] v., und Różycki, A. Ueber eine Bildungsweise von Chromonderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (102-109). [1540].

Methyl-umbelliferone.

CH : CH.C.CMe:CH C(OH): CH.C-O-CO

4-Methyl-umbelliferone diazoanhydride

 $C_{10}H_6O_3N_2$ i.e. $C_9H_3MeO_2$ $\stackrel{O}{N_2}$

Pechmann, H[ans] von, und Obermiller, Julius. Ueber Abkömmlinge des β -Methylumbelliferons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (660–674). [M 3120].

6-Nitro-4-methyl-umbelliferone

 $\begin{array}{c} \text{Methyl ester} \\ \text{C}_{11}\text{H}_{9}\text{O}_{5}\text{N} & i.e. \begin{array}{c} \text{C}(\text{NO}_{2}): \text{CH.C.CMe:CH} \\ \text{C}(\text{OMe}): \text{CH.C.Ome} \end{array}$

Pechmann, H[ans] von, und Obermiller, Julius. Ueber Abkömmlinge des B-Methylumbelliferons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (660–674). [M 3120].

8-Nitro-4-methyl-umbelliferone

 $C_{10}H_7O_5N$ *i.e.* C'H = C'H - C'.C'Me:C'H $C(OH):C(NO_2).C=O=CO$

and its methyl ester and acetyl derivative.

Pechmann, H[ans] von, und Obermiller, Julius. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (660-674).

G-Amino-A-methyl-umbelliferone Methyl ether C11H10O3N i.e. C(NH₂): CH.C.CMe: CH C(OMe): CH . C - O - CO

Pechmann, H[ans] von, und Obermiller, Julius. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (660-674).

8-Amino-4-methyl-umbelliferone CH - CH, C. CMe i CH $HO \cdot \dot{C} : C(NH_0) \cdot \dot{C} = O = \dot{C}O$

and its methylether and acctyl derivatives.

Pechmann, H[ans] von, und Obermiller, Julius. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (660-674).

Ethenyl-8-amino-4-methyl-umbelliferone $C_{12}H_9O_3N$ i.e. $CMe\sqrt{N}$ $C_9H_3O_2Me$ **Pechmann**, H[ans] von, und Obermiller,

Julius. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (660-674).

Cycloid C11H10O3

5,7 - Dioxy - 2 - methyl - 4 - methylene-1:4-benzopyrane

 $(^{\circ}_{6}H_{2}(OH)_{2} \stackrel{O.CMe}{<}_{C'(C'H_{2})})$ OH and the isomeric 7, 8-dioxy-2-methyl-4-methylene-benzopyrane.

Bülow, Carl, und Wagner, Hermann. Ueber Derivate des [1. 4-Benzopyranols], der Muttersubstanz einer neuen Klasse von Farbstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1189-1210). [5020 1910].

Cycloid C11H12O3

Dimethoxy-methyl-coumarone

 $C_6H_2(OMe)_2 \stackrel{CMe}{\bigcirc} CH$

Pechmann, H[ans] v., und Hanke, Erwin. Ueber Cumarine aus Phenolen und negativ substituirten Acetessigestern. (Studien über Cumarine. V. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (354-362). [1230 1310].

Cycloid C12H8O3

0xy-phenoxozone $C_6H_4: O_2: C_6H_3OH$

Dinitro-oxy-phenoxozone HO. C_6H_3 : O_2 : $C_6H_2(NO_2)_2$ Hillyer, H. W. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (361-372).

Cycloids C₁₃H₁₂O₃ Methyl-aß-cyclotrimethyleneumbelliferone

 $\begin{array}{cccc} \text{CH} & -\text{CH}: \text{C} & -\text{C} \cdot \text{CH}_2 \\ \hline \text{C(OH)} \cdot \text{CH}: \hline \text{C} \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \hline \text{C} \cdot \text{CH}_2 \\ \end{array} \\ \begin{array}{cccc} \text{CHMe} \end{array}$

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). 1540 1910 1930 1310].

αβ-Cyclotetramethylene-umbelliferone

 $\begin{array}{c} \text{C'}_6\text{H}_3\text{(OH)} \Big\langle \frac{---\text{-C.CH}_2\text{.CH}_2}{\text{O.C'O.C'.CH}_2\text{.CH}_2} \\ \end{array}$

Dieckmann, W. Ueber cyklische &-Ketoncarbonsäureester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1340 1540 1910 1930 1310].

Cycloid C₁₅H₁₈O₃ Santonin.

Wedekind, E[dgar]. Chemie und Pharmakologie der Santoningruppen. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (598-600). [Q 9125].

Cycloid C₁₇H₁₀O₃ Dicoumaryl ketone. $\left(\begin{array}{ccc} C_{17}H_{10}O_{3} \\ C_{6}H_{4} & \begin{array}{ccc} C_{17}H_{2}O_{3} \\ \end{array} \right)_{2}CO$

Oxime $C_{17}H_{11}O_3N$ Stoermer, R[ichard], und Calov, G. Umwandlungen und Aufspaltung der Cumarilsäure und ihrer Derivate. (VIII. Mittheilung aus dem Cumarongebiet.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (770-775).

Cycloid C17H12O3 α-Keto-γ-phenyl-β-benzylidenebutyrolactone

CO CO CO CHPh

Erlenmeyer, jun., E. Ueber die Condensation der Brenztraubensäure mit Benzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (817–821). [1350].

Cycloid C9H7O3N Coumaryl-carbamic acid

 $C_6H_4 \stackrel{O}{\stackrel{C}{\stackrel{C}{\bigcirc}}} C.NH.CO_7H$ Ethul ester. C11H11O3N i.e.

 $({}^{\circ}_{6}H_{4} < {}^{\circ}_{CH}) < {}^{\circ}_{1}$ NII. $({}^{\circ}O_{2}Et$

Stoermer, R[ichard], und Calov, G. Umwandlungen und Aufspaltung der Cumarilsäure und ihrer Derivate. (VIII.

))*) 1910

Mittheilung aus dem Cumarongebiet.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (77()-775).

CACLOIDS CONTAINING FOUR ONYGEN ATOMS.

> Cycloid C6H4O4 CH CH CH CO2H

Lapworth, Arthur. [Coumalin-6-carboxylic (α-pyrone-α'-carboxylic) acid, and its ethyl ester]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1280–1282). [1130 13207.

Cycloid C10H14O4 Ketohexyltetronic Acid

Wolff, L[udwig], und Schimpff, W. Condensationsproducte der Tetronsäure. In: Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (151-165). [1310].

Cycloid C10HOO4 4-Oxy-\beta-methyl-coumarilic Acid

C,H3(OH) CMe C.CO2H

Pechmann, H[ans] v., und Hanke, Erwin. Ueber Cumarine aus Phenolen und negativ substituirten Acetessigestern. (Studien über Cumarine. V. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. **34,** 1901, (354–362). [1230 Ges., 1310].

> Cycloids C12H10O4 (',H4(C4H2O,CO2H)2

Fenton, Henry J. Horstman, and Gostling, Mildred. [Difurfurylethane-dialdehyde, and its dihydrazone and dioxime; also its oxidation]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (812–814) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (119) [Abstract]. [1340].

Dehydrodiac tylresacetophenone

Kostanecki, St[anislaus] v., und Różycki, A. Ueber eine Bildungsweise von Chromonderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (102–109). \$ 1540].

Cycloid C14H14O4

5 - Methyl-8-propyl-1: 4-benzopyrone 2-carboxylic Acid

 C_3H_7 , C_6H_2Me CO, CHand the isomeric 8-methyl-5-propyl

acid.

Ruhemann, Siegfried. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (920-922). [1230 1330 1910].

Cycloid C20H14O4

Phenol-phthaleïn

 $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} C(C_6H_4OH)_2 \\ CO = O \end{array} \right\rangle$

Jungclaussen, C. A. Phenolphthalein als Indikator bei den Sättigungsanalysen des D. A. IV. [Deutsches Arzneibuch, IV. Ausgabe.] Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (353–358). [6000].

Phenolphtalein als Indikator bei der Sättigungsanalyse. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (474). [6000].

Schmatolla, Otto. Phenolphtalein als Indikator. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (592). [6000].

CYCLOIDS CONTAINING FIVE OXYGEN ATOMS.

Cycloid C9H6O5

Dioxy-coumarilic Acid

CoH2(OH)2(CH)C CO2H
Bromo-dimethoxycounarilie acid
CoHBr(OMe)2(CH)C CO2H

Tilden, W. A., and Burrows, H. Bromodimethoxycoumarilic acid, from the action of potash on dibromolimettin, and its potassium salt and methyl ester. Mono- and di-chlorocoumarilie acids.] London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (216-217). [1860].

CYCLOIDS CONTAINING FIVE ONYGEN ATOMS.

Cycloids C6H6O5

Dihydrofurfurane dicarboxylic Acid $C_4H_4O(CO_2H)_2$

Hill, Henry B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (439–485). [1310].

α -Ketovalerolactone- γ -carboxylic Acid

 $CO \left\langle \frac{CH_2}{CO}, O \right\rangle CMe \cdot CO_2H$

(Lactone of a-keto-y-oxybutane ay-dicarboxybic acid). Also a mitroderivative $\mathrm{C_6H_5O_7N_2}$

Wolff, Ludwig. Ueber ein neues Condensationsproduct der Brenztraubensäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (1-22). [1310 1930 1940].

β-Bromo-a-ketovalerolactone-γ-carboxylic acid C₆H₅O₅Br i.e.

COCHBr CMe. CO.H

Wolff, Ludwig. Liebigs Ann Chem., Leipzig, **317**, 1901, (1–22). [1310 1930–1940].

Isohydrochelidonic Acid C7H10O5 and Piluvic Acid C8H12O5

Pinner, A[dolf], und Kohlhammer, E. Ueber Pilocarpin. (III. Mitteilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (727–736). [3010—1930—1350—M3120 Q 1260].

Cycloid C10H3O5

Dioxy-methyl-coumarilic Acid

 $C_bH_2(OH)_2$ CMe $C \cdot CO_2H$

Dimethoxy-methyl-coumarilie acid $C_{12}H_{12}O_5$ i.e. $C_6H_2(OMe)_2 < \frac{CMe}{O} > C \cdot CO_2H$

Pechmann, H[ans] v., und Hanke, Erwin. Ueber Cumarine aus Phenolen und negativ substituirten Acetessigestern. (Studien über Cumarine. V. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (354–362). [1230—1310].

Cycloid C14H14O5

Dimethyl-dihydrophthalide-tetronic

 $\begin{array}{c} \textbf{Acid} \\ O \swarrow (^{\circ}\text{H}) \searrow (^{\circ}\text{H}_{2}\text{Me}_{2} , (^{\circ}\text{C(OH)}) \searrow (^{\circ}\text{H}_{2}) \end{array}$

Wolff, L[udwig], und Schimpff, W. Verhalten der Propylidenbistetronsäure gegen Aceton. [In: Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (165–173). [1310 1510].

$\textbf{Cycloid} \quad C_{15} H_{10} O_5$

Trioxyflavone

 $C_6H_2(OH)_2$ $O \cdot C \cdot C_6H_4OH$ $CO \cdot CH$

Kostanecki, St[anislaus] v., und Steuermann, J. Ueber das 1, 3, 3'-Trioxyflavon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (109–112). [5020 1910].

 $\begin{array}{ccc} \textit{Dimethoxy-cthoxy-flavone} & C_{19}H_{13}O_5 \text{ i.e.} \\ & C_6H_2(OMe)_2 \swarrow O & C \cdot C_6H_4OEt \\ & CO \cdot CH \end{array}$

Kostanecki, St[anislaus] v., und Steuermann, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (109-112).

Cycloids containing Six!
Oxygen Atoms.

Cycloid C₆H₈O₆

Methylene-malonic Acid

Schiff, Hugo. Methylenmalonamid und Methylenbiuret. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (242–249). [1320 1620 6200 1310].

Cycloid C9H8O6

Methylene-bis-tetronic Acid

 $CH_2\left(C \left\langle \begin{array}{c} C(OH) \\ CO \cdot O \end{array} \right\rangle CH_2 \right)_2$

Wolff, L[udwig], und Schimpff, W. Condensationsproducte der Tetronsäure. [In: Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure.] Liebigs Ann. (hem., Leipzig, 315, 1901, (151-165). [1310].

Cycloid $C_{10}H_{10}O_{6}$

Ethylidene-bis-tetronic Acid

 CH_3 . $\mathrm{CH}\Big(\mathrm{C} \stackrel{\frown}{\stackrel{\frown}{\stackrel{\frown}{\bigcirc}}} \mathrm{C}(\mathrm{OH}) \Big)$ $\mathrm{CH}_2\Big)_2$

Wolff, L[udwig], und Schimpff, W. Condensationsproducte der Tetronsäure. [In; Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (151–165). [1310].

$\begin{array}{ccc} \textbf{Cycloid} & \mathrm{C_{11}H_{12}O_6} \\ \textbf{Isopropylidene-bis-tetronic} & \textbf{Acid} \end{array}$

 $\begin{array}{c} \text{CMe}_2 \Big(\text{C} & \begin{array}{c} \text{C}(\text{C}(\text{C})\text{H}) \\ \text{C}(\text{C}) & \text{C} \end{array} \Big)_2 \\ \text{and its dibenzoyl derivative.} \end{array}$

Wolff, L., und Schimpff, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (151–165). [1310].

Cycloids $C_{12}H_{10}O_6$ Difurfuryl-ethane dicarboxylic Acid

Fenton, Henry J. Horstman, and Gostling, Mildred. [Difurfurylethane-dicarboxylic acid and its barium salt]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (814–815) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (119) [Abstract]. [1340].

$\begin{array}{c} \textbf{C} \, \textbf{y} \, \textbf{c} \, \textbf{l} \, \textbf{o} \, \textbf{i} \, \textbf{d} & \textbf{C}_{1:} \textbf{H}_{16} \textbf{O}_{6}. \\ \textbf{Acetonyl-propylidenc-bistetronic} \\ \textbf{Acid} \end{array}$

 $\begin{array}{c} \text{CH}_2 < \stackrel{C(\text{OH})}{\longleftrightarrow} > \text{C.CMe}_2 \\ \text{CO} = \stackrel{C(\text{CH}_2\text{Ac})}{\longleftrightarrow} > \text{CH}_2 \end{array}$

and its oxime and benzoyl derivative.

Wolff, L[udwig], und Schimpff, W. Verhalten der Propylidenbistetronsäure gegen Aceton. [In: Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (165-173). [1310—1510].

Cycloid $C_{16}H_{14}O_{6}$ Phenylethylidene-bistetronic Acid

 $\begin{array}{c} \mathrm{CH_3} \cdot \mathrm{CPh} \Big(\mathrm{C} \stackrel{C(\mathrm{OH})}{\mathrm{CO}} \cdot \mathrm{O} \Big) \mathrm{CH_2} \Big)_2 \\ \text{Wolff, L[udwig], und Schimpff, W.} \end{array}$

Wolff, L[udwig], und Schimpff, W. Condensationsproducte der Tetronsäure. [In: Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (151–165). [1310].

CYCLOIDS CONTAINING SEVEN OXYGEN ATOMS.

Cycloid $C_{12}H_{12}O_7$ Ketobutylidene-bistetronic Acid

 $\begin{array}{c} \mathrm{CH_2.\,CAc}\Big(\mathrm{C} \left(\begin{smallmatrix} \mathrm{C} & \mathrm{CH_2} \\ \mathrm{CO.\,O} \end{smallmatrix} \right) \mathrm{CH_2} \Big)_2 \\ \text{Wolff, L[udwig], und Schimpff, W.} \end{array}$

Wolff, L[udwig], und Schimpff, W. Condensationsproducte der Tetronsäure. [In: Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (151–165). [1310].

CYCLOIDS CONTAINING EIGHT OXYGEN ATOMS.

Cycloid C11H10O8

Carboxyethylidene-bistetronic Acid

 $CO_2H \cdot CMe\left(C\left\langle \begin{array}{c} C(OH) \\ CO \cdot O \end{array} \right\rangle CH_2\right)_2$ Wolff, L[udwig], und Schimpff, W.

Wolff, L[udwig], und Schimpff, W. Condensationsproducte der Tetronsäure. [In: Wolff, Ludwig. Condensationsproducte der Tetronsäure.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (151–165). [1310].

CYCLOIDS CONTAINING TEN OXYGEN ATOMS.

Cycloid $C_{14}H_{10}O_{10}$

Dipyromucyltartaric Acid.

Frankland, Percy F., and Aston. Francis W. . . The Ethyl and Methyl Esters of Dipyromucyltartaric Acid [and their rotatory power]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (511-520) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (41) [Abstract].

1920 CYCLOIDS CONTAINING SULPHUR.

CYCLOIDS CONTAINING ONE SULPHUR ATOM.

Cycloids C5H4OS

Thiophenic Aldehyde C4SH3.CHO

Hantzsch, A[rthur], und Witz, Rudolf. Ueber Anile aus Thiophenaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (841-847). [1940].

Cycloid C11H9NS

Thiophenidene-aniline

C₄SH₃. CH: NPh (Thiophenal-aniline).

Hantzsch, A[rthur], und Witz, Rudolf. Ueber Anile aus Thiophenaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (841–847). [1940].

Thiophenidene-p-bromo-aniline

C₁₁H₈NBrS i.e. C₄SH₃. CH: NC₆H₄Br **Hantzsch**, A[rthur], und Witz, Rudolf. Ueber Anile aus Thiophenaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (841–847). [1940].

Cycloid $C_{12}H_{11}NS$

Thiophenidene p-toluidine

C₄SH₃, CH: NC₇H₇. **Hantzsch**, A[rthur], und Witz, Rudolf.

Ueber Auile aus Thiophenaldehyd.

Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901.

(841–847). [1940].

CYCLOIDS CONTAINING TWO SULPHUR ATOMS.

Cycloid C8H6N2S2

Thiophenidene-amino-thiazole

Hantzsch, A[rthur], und Witz, Rudolf. Ueber Anile aus Thiophenaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (841–847). [1940].

Cycloid C13H12N4S2

Benzylidene-bis-aminothiazole

('HPh(N₂C₃H₃S)₂ **Hantzsch**, A[rthur], und Schwab, Otto. Zur Kenntniss der Condensationsproducte aus Aldehyden und Aminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (822–839). [1430–1630 1940].

CYCLOIDS CONTAINING THREE SULPHUR ATOMS.

Cycloid $C_8H_4O_8S_3$

Disulphidotetrahydrothiophene tetracarboxylic acid C₄S₃(CO₂H)₄

 $\begin{array}{c} \textit{Tetra-cthyl ester} & C_{16}H_{20}O_8S_3\\ \textit{i.e.} & S \swarrow CS \cdot C(CO_2Et)_2\\ \textit{i.e.} & S \swarrow CS \cdot C(CO_2Et)_2 \end{array}$

and diethyl ester of the dinitrile

Wenzel, G. Üeber die Einwirkung von Halogen und Schwefelkohlenstoff auf Natriummethylenverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1043– 1050). [1340 1310 1540].

$\textbf{Cycloid} \quad \mathrm{C}_{11}\mathrm{H}_{10}\mathrm{N}_{4}\mathrm{S}_{3}$

Thiophenidene-diamino-thiazole C_4SH_3 . $CH(N_2C_3H_3S)_2$

Hantzsch, A[rthur], und Witz, Rudolf. Ueber Anile aus Thiophenaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (841-847). [1940]. CYCLOIDS CONTAINING SIX SULPHUR ATOMS.

Cycloid CoH12S6

Ethenyltrisulphide

 $S \left\langle \text{CMe} \cdot S_2 \cdot \text{CMe} \right\rangle S$

(Tetraethenylhexasulphide).

Fromm, Emil, und Mangler, Georg. Ueber das sogenannte Aethenyltrisulfid (Tetraäthenylhexasulfid) und einige seiner Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (204–217).

Cycloid $C_{\circ}H_{12}O_{4}S_{6}$

Tetraethenyl disulphone tetrasulphide

 $SO_2 < \frac{CMe \cdot S_2 \cdot CMe}{CMe \cdot S_2 \cdot CMe} SO_2$

Fromm, Emil, und Mangler, Georg. Ber in, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (204-217).

1930 CYCLOIDS CONTAINING NITROGEN.

GENERAL.

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Studien über orthoamidirte Benzaldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1309–1339). [1630—1330—1430—1720].

Bistrzycki, A[ugustin], und Herbst, C. Ueber einige aliphatische γ- und aromatische o-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1010–1021). [1320 1330 1630 1910].

Cohn, Georg. Ueber aromatische Phenoxacetamidine. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (188–192).

Dieckmann, W. Ueber cyklische β-Ketoncarbonsäureester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1340 1540 1910 1310 1940].

Engler, Adalbert. Zur Kenntnis der Kondensationen von Aldehyden mit Ketonen. [Pyridinverbindungen.] Diss. Karlsruhe (G. Braun), 1901, (43). 22 cm. [1400 1500].

Fischer, Otto. Zur Kenntniss der Isorosindulin- resp. Isorosindon-Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (940–949). [5020 1940 1230 1630].

Hugouneng, L. De l'action oxydante du persulfate d'ammoniaque sur quelques principes immédiats de l'organisme. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (91 - 93).

— De l'action oxydante du persulfate d'ammoniaque sur quelques principes immédiats de l'organisme. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (64-66). [0660].

Kehrmann, F., und Hiby, W. Ueber Chlor-Derivate von Azoniumfarbstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1085-1095). [5020-1630].

— und Krazler, S. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1102-1108). [5020 1630].

und Misslin, E. Ueber die Constitution des Isorosindulins No. 8 und einige Derivate des Trinitro-anaphtols. OH: NO₂: NO₂: NO₂: NO₂=1:2: 4:8. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1224–1233). [1540–5020–1530].

- und Müller, H. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1095–1101). [5020 1630].

Kunckell, Franz. Neue Darstellungsweise substituirter Imidazale. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (637–642). [1630].

Michaelis, A[ugust], Voss, U., und Greiss, M. Ueber einige Phenylalkyl-5-halogen-pyrazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1300–1308). [1940].

Marchlewski, L[eon], et Nencki, M[arceli]. Transformation de la phyllocyanine en hémopyrrhol et en urobiline (Polish). Kraków, Rozpr. Akad., A., **41**, 1901, (333–336).

Nencki, M[arceli], et Zaleski, J. Sur les produits de la réduction de l'hémine à l'aide de l'acide iodhydrique et du iodure de phosphonium; sur la structure de l'hémine et de ses dérivés (Polish). Kraków, Rozpr. Akad., A., 41, 1901, (317-332).

Über die Reductionsproducte des Haemins, die Constitution desselben und seiner Abkömmlinge. Cracovie, Bull. Intern. Acad., 1901, (217-221).

Pictet, Amé, und Rotschy, A. Ueber neue Alkaloïde des Tabaks. Berlin, Ber.

D. chem. Ges., **34**, 1901, (696–708) [3010 1640 1650 Q 1260 M 31201.

Pinnow, Joh. Ueber die Bildung aromatischer quaternärer Ammoniumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1129-1138). 16401.

Sabanejeff, A., et Prosin, M. Etudes d'une nouvelle classe de combinaisons organiques: isonitriles et nitriles cycliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (823–828). [1630 1660].

Scholl, Roland. Ueber einige Condensationsproducte aliphatischer Nitroverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (862–869). [1310].

Simon, L. J., et Dubreuil, L. Action des acides monohalogénés de la série grasse sur la pyridine et la quinoléine. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (418-421). [1310].

Tombeck, Daniel. Recherches sur des composés que forment les sels de cuivre des bases organiques et des bases de la série pyridique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (113-144). [1630].

Vanino, L., und Hauser, O. Verbindungen von Wismuthchlorid mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem-Ges., 34, 1901, (416-420). [0190 1640].

Willstätter, Richard. Synthesen in der Tropingruppe. I. Synthese des Tropilidens. II. Synthese von monocyklischen Tropinbasen. III. Synthese des Tropans und Tropidins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (204–374). [1140 1640 3010 1240 1310 1340 1630 1650 G 750].

CYCLOIDS CONTAINING ONE NITROGEN ATOM.

Harries, C[arl]. Die Ueberführung von Pyrrol in Succindialdehydtetramethylacetal. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 1, 1901, (87–89).

Tetra-iodo-pyrrole.

Cousin, H. Action de l'acide nitrique sur l'iodol. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (269-272).

Nitro-tri-iodopyrrole C4HO2N2I3 i.e. C4NHI3(NO2) Di-nitro-di-iodo-purrole CAHOANala i.e. CANHL (NO2)2

Cousin, H. J. pharm. chim., Paris. (sér. 6), 13, 1901, (269-272).

Cycloids C5H5N

Pyridine CH CH: CH X

Sell, W. J., and Dootson, F. W. The Chlorine Derivatives of Pyridine. [Reactions of the compound, C10HCl11N2, obtained by the action of chlorine on pyridine hydrochloride, with water, alcohol, benzoic and acetic acids, sodium hydroxide, sulphuric acid, and stannous chloride; also the influence of heat on it]. London, J. Chem. Soc., 79. 1901, (899-905) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (131) [Abstract].

Compounds with BiCl, and Bil, Vanino, L., und Hauser, O. Verbindungen von Wismuthchlorid mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (416-420). [0190] 1640).

Compounds with sulphate, nitrate, acetate, formate, and

Oxalate of copper.

Tombeck, Daniel. Ann. chim. phys.,
Paris, (sér. 7), 22, 1901, (113-144). +1630].

> Diacetyl tartrate C5H5NC8H10O8

Wohl, A[lfred], und Oesterlin, C. Veberführung der Weinsäure in Oxalessigsäure durch Wasserabspaltung bei niederer Temperatur. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1139–1148). 1320]. £1310

$$\begin{array}{c} \textit{Pyridine betaine} \\ \textit{C}_{5}\textit{NH}_{5} \swarrow \overset{CH_{2}}{\cup} \bigcirc \texttt{CO} \\ \text{and the homologous} \\ \textit{C}_{5}\textit{NH}_{5} \swarrow \overset{CHMe}{\cup} \bigcirc \texttt{CO} \text{ and} \\ \textit{C}_{5}\textit{NH}_{5} \swarrow \overset{CHEt}{\cup} \bigcirc \texttt{CO} \end{array}$$

Simon, L. J., and Dubreuil, L. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (418-421). $\{1310\}.$

Pyridino-dimethyl ether hydrochloride

 $(H_3, O, CH_3, C_5NH_5Cl.$ Salts. Litterscheid, F. M. Untersuchungen über Chlor- und Brommethylalkohol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, £157 195). [1210 1610]. (p-1881)

Cycloid Collan

Piperidine CH₂ CH₂ CH₃ NH

Pineridine Phosphate. Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (279-281). [1630 7050].

Piperidino-aectic acid. Benzylochloride of the ethyl ester C₁₆H₂₄O₂NCl i.e.

('O₂Et.('H₂.NC₅H₁₀(C₇H₇Cl) and the corresponding $C_{16}H_{24}O_2NBr$

Wedekind, Edgar. Ueber die Additionsgrenzen tertiärer Amine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 318, 1901, (90-116).

Ethyl-piperidine.

Preparation. Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor. Aethylhydroperoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (738-749). [1210 1330].

Stilbazole.

o-, m-, p-Nitrostilbazoles C5NH4.CH: CH. C6H4NO2 and their salts.

K. Ueber Nitrostilbazele. Feist, K. Ueber Nitrostilbazele. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (464-467).

Cycloid C6H7N

C5H4MeN (Methylpyridine). Picoline

α-Picoline. [Compounds with chloride, sulphate nitrate, oxalate, and acetate of copper].

Tombeck, Daniel. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), (113-144). [1630].

Cycloid C7H9N

Lutidine. α-Lutidine.

[Compounds with chloride, sulphate, nitrate, and oxalate of copper].

Tombeck, Daniel. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (113-144). [1630].

Cycloid C8H5N. Phenyl-dicarbylamine

 $\frac{C}{C}$ NPh

Sabanejeff, A., et Prosin, M. Paris, Bul. soc. chim., (sér 3), **25**, 1901, (823-828). [1630 | 1660].

Т

Cycloid CHaN Haemopyrrole.

Nencki, Marcell, und Zaleski, J. Ueber die Reduction-producte Hamins durch Jodwasserstoff und Phosphoniumjodid und über die Constitution des Hämins und seiner Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (997–1010). [4010 1940 Q 1156].

Cycloid CgH7N

Quinoline C₆H₄ CH : CH

Wikander, E. H. Some new Derivatives of Quinoline. (Swedish). Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 13, 1901, (44-46).

Compound with Bit'l.

Schiff, Hugo. Anilin- und Chinolin-Derivate von Metalltrichloriden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (804–805). [1630 0190 0680].

Compounds with BiCl3 and Bil3

Vanino, L., und Hauser, O. Verbindungen von Wismuthchlorid mit organischen Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (416-420). [0190 16407.

Quinoline Phosphate.

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. Leber die Phosphate aromatischer Amine und die Abhängigkeit ihrer Bildung und Beständigkeit von ihrer Zusammensetzung und Structur. Ein Beitrag zu der Frage nach der gegenseitigen Beeinflussung der Reactionsfähigkeit verschiedener Radicale in derselben Molekul. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (279–281). [1630 7050 1720].

Quinoline methyl iodoacetate C11H12O2NI i.e. C6H7N(CH2CO2Me)I.

Wedekind, Edgar. Ueber die Additionsgrenzen tertiärer Amine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 318, 1901, (90-

Quinoline betaine.

 $^{C_9H_7}N \left\langle {^{CH_2}_{O}} \right\rangle CO$

Simon, L. J., and Dubreuil, L. Paris. C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (418-421). [1310].

Cycloid CoHuN Tetrahydroguinoline (',H,, N

Tetrahydroquinolino-acetic acid. Ethyl ester C13H17O2N i.e. C9H16N.CH2.CO2Et and its methyloiodide CoH10N(Mel). CH2. CO2Et, and the corresponding methyl esters.

Wedekind, Edgar. Ueber die Additionsgrenzen tertiärer Amine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 318, 1901, (90-116).

 $\begin{array}{ccc} \textbf{Cycloid} & C_{12}H_9N \\ \textbf{Carbazole} & NH & C_6H_4 \\ \hline C_6H_4 & C_6H_4 \\ \end{array}$

Bromo-carbazoles Vaubel, Wilhelm. Zur Kenntniss des Carbazols. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (784-785).

Cycloid C15H,N Thebenidine.

Vongerichten, E. Ueber Thebenidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901. (767–770). [3010 Q 1640].

Cycloid C16H11N Phenyl- naphthyl-carbazole.

Japp, F. R., and Maitland, W. Formation of [phenyl-α-naphthyl- and phenyl-\(\beta\)-naphthyl-] carbazoles; a preliminary note. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (176–177). [1230].

Cycloids C17H13N and C17H15N

Morphidine is a mixture of

C₁₇H₁₅N and C₁₇H₁₅N Vongerichten, E. Ueber Morphidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901. (767, 1162–1164). [3010 M 3120 Q 91307.

CYCLOIDS CONTAINING ONE NITROGEN ATOM AND OXYGEN.

Cycloid CHON Lutidostyril.

Moir, J. [3:5-Dibromo-, 5-nitro-, and 3-nitro-ψ-lutidostyril]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (70).

Cycloid $C_7H_9O_2N$ Imide C_5H_8 C_9O_2N

[obtained from the imide of haematic acid].

Küster, William. Ueber die Constitution der Hämatinsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (174– 218). [4010 1350 1320 Q 1156].

Cycloid C7H11O3N

Ecgonic Acid

[may be Methylpyrrolidone-acetic acid] CH2. CO. NMe

CH₂ — CH. CH₂. CO₂H. Preparation.

Willstätter, Richard, und Bode, Adolf. Zur Kenntniss der Ecgoninsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (519-523).

Cycloids CaH5O2N

Phthalimide C₆H₄ CO NH

v. Ритналіс Асть 1330.

Isatin $C_bH_4 \stackrel{C'O}{\sim} C'(OH)$

Marchlewski, L[eon], and Buraczewski, J. Étude sur l'isatine (Polish). Kraków, 1901, (25). 25.5 cm. [1540].

und Radeliffe, L. G. Kenntniss des Isatins (VII. Mittheilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1113–1115). [5010].

Cycloid C8H7ON

Indoxyl ('6H4 (NH (C(OH)))

Beyerinck, M[artinus] W[illem]. isatan, the unstable compound, in indoxyl occurs in Woad (Isatis tinctoria). Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (101-116) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (74-90) (Dutch). [M 3100 5400 D 5020].

Cycloid C₈H₉O₄N

Haematic Acid Imide

 CO_2H . C_5H_7 CO NH

"Dibasic haematic acid."

Kuster, William. Ueber die Constitution der Hämatinsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (174–218). [4010 1350 1320 Q 1156].

Cycloid C₈H₁₁O₂N

Dimethylpyrryl-acetic acid

 $\begin{array}{l} \text{CH: CMe} \\ \text{CH: CMe} \end{array} \text{N. CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \text{H} \\ \end{array}$

Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (433–454). [1310–1320]. (D-1881)

Cycloid C13H13ON

Methyl-3, 4- cyclotrimethylenecarbostyril

 $\left\langle \begin{array}{c} C_6 H_4 - C \cdot C H_2 \\ NH \cdot CO \cdot \ddot{C} \cdot C H_2 \end{array} \right\rangle$ CHMe

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [134] 1540 1910 1310 1940].

Cycloid C13H13O2N

Phenyl- \beta- pyrryl-propionic acid

C4H3PhN . CH2 . CH2 . CO2H Kehrer, E[duard] A[lex]. Zur Kenntniss der Phenacyllävulin-[Phenheptandion-(4.7)-]säure- (1) und über eine neue Carbonsäure $C_{13}H_{13}O_2N$ der Pyrrolgruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1263–1268). [1330].

Cycloid C14H12ON2

Succinimide-quinaldine

 $\begin{array}{c} C_{9}NH_{6}\cdot CH:C \stackrel{C_{9}H_{4}}{NH} CO \\ \textbf{Eibner, A., und Lange, O. Zur Con-} \end{array}$

stitution des Chinophtalons und der beiden isomeren Chinophtaline. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (303-356). [5020 1940].

Cycloid C15H4O4N

β- Naphthaguinoline 1, 3-dicarboxylic acid. Synthesis.

Doebner, Ofskarl, und Glass, G. Zur Kenntniss der Glyoxylsäure. (2. Mittheilung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (147-156). [1310].

Cycloid C16H17O4N

4-p-Tolyl-2, 6-dimethyl-dihydropyridine 3, 5-dicarboxylic acid,

Ethyl ester.

 $\begin{array}{c} \text{Eth} \text{Till} & \text{Ster}. \\ \text{C}_{20}\text{H}_{25}\text{O}_{4}\text{N} & \text{i.e.} \\ \text{NH} & \text{CMe}: \text{C}(\text{CO}_{2}\text{Et}) & \text{CH} \cdot \text{C}_{7}\text{H}_{7} \\ \text{CMe}: \text{C}(\text{CO}_{2}\text{Et}) & \text{CH} \cdot \text{C}_{7}\text{H}_{7} \\ \text{Flürscheim}, & \text{B.} & \text{Ueber} & p\text{-Methyl} \\ \end{array}$

benzylidenacetessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (787-791). [1330 1540 1340].

CYCLOTES CONTAINING TWO NITROGEN ATOMS.

GENERAL.

Fischer, Emil, und Seuffert, Otto Ueber das Indazol. Berlin, Ber. D. chem Ges., **34**, 1901, (795–798).

Fischer, Otto. Ceber Benz- und Napht-Imidazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (930-940). [1630].

Michaelis, A., und Gunkel, E. Ueber die Einwirkung von Anilin und von Ammoniak auf das Chlormethylat des Phenylmethylchlorpyrazols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (723-727).

Steudel, H. Das Verhalten einiger Pyrimidinderivate im Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (285–290). [Q 1630 1635 91807.

Cycloid C5H5N. Methyl-pyrimidine.

 $CH = X \cdot CH$ CH

2.6.5, 4-Dichloronitromethyl pyrimidine C5H3O2N3Cl2 i.e.

CCT N.CMe C.XO.

Gabriel, S., und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1234–1257). [Q 1630].

Cycloid CH, No

Indazole C₆H₄ CH NH

[Preparation]. Fischer, Emil, und Seuffert, Otto. Ueber das Indazol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (795-798).

 $\begin{array}{c} \textit{Chloro-indazole} \\ \text{C}_7\text{H}_5\text{CIN}_2 \ \textit{i.c.} \ \text{C}_6\text{H}_4 \bigg\langle \begin{array}{c} \text{CCI} \\ \dot{\chi} \end{array} \bigg\rangle \text{NH} \end{array}$

[Preparation and derivatives]. Fischer, Emil, und Seuffert, Otto. Ueber das Indazol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (795–798).

Cycloid C,HaN Methyl-indazole.

Fischer, Emil, und Seuffert, Otto. Ueber das Indazol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (795-798).

1-Methyl-benzimidazole

C.H. NMe CH

Methylo-iodide C.H. N.I

Fischer, Otto. Ueber Benz- und

Napht-Imidazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (930-940). [1630].

Cycloid C11H3N2 Naphthimidazole

Fischer, Otto. Ueber Benz- und Napht-Imidazole. Berlin, Ber D. chem. Ges., 34, 1901, (930-940). [1630].

Cycloid $C_{11}H_{12}N_2$ Phenyl-dimethyl-pyrazole.

CMe: N CMe: CH NPh

5-Chloro-1-phenyl-3, 4-dimethyl-pyrazole C₁₁H₁₁N₂Cl i.e.
CMe: C

Salts and p-nitro, p-amino, and dinitro derivatives.

Michaelis, A[ugust], Voss, U., und Ueber einige Phenylalkyl-Greiss, M. 5-halogen-pyrazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1300-1308). [1940].

5-Bromo- 1-phenyl- 3, 4-dimethylpyrazole C₁₁H₁₁N₂Br i.e.

('Me: N

('Me: ('Br)

NPh

Michaelis, A., Voss, U., und Greiss, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1300–1308). [1940].

> 5-Iodo- 1-phenyl- 3, 4-dimethylpyrazole $C_{11}H_{11}N_2I$ i.e. ('Me: N') NPh

Michaelis, A[ugust], Voss, U., und Greiss, M. Ueber einige Phenylalkyl-5halogen-pyrazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1300–1308). [1940].

Cycloid C12H10N2 1-Methyl-naphthimidazole

 $C_{10}H_6 \stackrel{NMe}{\sim} CH$

Fischer, Otto. Ueber Benz- und Napht-Imidazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (930-940). [1630].

2-Methyl-naphthimidazole

C₁₀H₁NH CMe
Otto. Ueber Benz- und Fischer, Otto. Ueber Benz- und Napht-Imidazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (930–940). [1630].

Cycloid C12H14N2

Phenyl-methyl-ethyl-pyrazole

CMe: X CEt: CH NPh

5-Chloro - 1-phenyl - 3-methyl - 4-ethyl- $\begin{array}{cccc} & \text{T-pachye-3-menge-3-menge-4-eng-} \\ & & pyrazole & C_{12}H_{13}N_{2}Cl \ i.e. \\ & & CMe: N & NPh \\ & & \text{CEt: CCl.} & NPh \\ & & \text{its nitro, amino, and} \end{array}$

and dinitro derivatives.

Michaelis, A[ugust], Voss, U., und Greiss, M. Ueber einige Phenylalkyl-5-halogen-pyrazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1300–1308). [1940].

Cycloid C12H16N2

1 - Phenyl - 3 - methyl-4 - ethyl pyrazoline

Et CH . CH₂ NPh

Michaelis, A[ugust], coss, U., und Greiss, M. Ueber einige Phenylalkyl-5-halogenpyrazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1300-1308). [1940].

Cycloid C₁₃H₁₆N₂

Phenyl-benzimidazole.

Miklaszewski B., et Niementowski, S[tefan]. Étude comparative de trois (B)-phenylbenzimidazoles isomères (Polish). Kraków, 1901, (2 + 34). 25:5 cm. [1640].

Cycloid C13H12N2

1-Ethyl-naphthimidazole

 $C_{10}H, \left\langle \begin{array}{c} XEt \\ X \end{array} \right\rangle CH$

Fischer, Otto. Ueber Benz- und Napht-Imidazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (930–940). [1630].

3-Ethyl-naphthimidazole

C₁₀H₆ NEt CH

Fischer, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (930-940).

1, 2-Di-methyl-naphthimidazole $C_{10}H_6 \stackrel{NMe}{\stackrel{N}{N}} CMe$

Fischer, Otto. Berlin, Ber D. chem. Ges., **34**, 1901, (930-940).

Cycloid C14H18N2 $\begin{array}{c} \text{3-Phenyl-5-amyl-pyrazole} \\ \text{NH} \stackrel{\text{N:CPh}}{\text{C(C_5H_{11})}} \text{CH} \end{array}$

Moureu. Ch., et Delange, R. Paris Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (302–313). [1510–1520–1530].

Cycloid C15H12N2

2:4- Diphenylglyoxaline NHCPh:N CH:CPh

Kunckell, Franz. Neue Darstellungs-weise substituirter Imidazale. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (637-642). [1630].

Cycloid C16H10N2

Naphthaphenazine $C_{10}H_0: N_2: C_bH_4$ 10-Chloro-α β-naphthaphenazine phenylo-

Kehrmann, F., und Hiby, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1085–1095). [5020 1630].

Cycloid C16H12N2 Diphenylpyrazine

CPh CH. X CPh

Di-p-chloro-2, 5-diphenyl-pyrazine

 $\begin{array}{c} C_{1\ell}H_{1n}N_2Cl_2\ i.e.\\ C_{\ell}H_4Cl.\ C \swarrow CH.\ N \searrow C.\ C_6H_4Cl \end{array}$

and the corresponding C₁₆H₁₀N₂Br₂. Collet, A. Paris. Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (929–931). [1530].

Cycloids C₁₆H₁₄N₂

2-Phenyl-4-p-tolyl-glyoxaline $NH \stackrel{(Ph : N}{=} N$ $(H : C_bH_4Me)$

Kunckell, Franz. Neue Darstellungs-weise substituirter Imidazale. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (637–642). [1630].

4-Phenyl-2-p-tolyl-glyoxaline $NH \xrightarrow{CH} CH = CPh$

Kunckell. Franz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (637-642).

2:4-Diphenyl-5-methyl-glyoxaline

NH (Ph: N CMe: CPh

Kunckell, Franz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (637-642).

Cycloid Callan 2-Phenyl-naphthimidazole

C. H. NH CPh

Fischer, Otto. Ueber Benz- und Napht-Imidazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (930-940). [1630].

Cycloids C.H. N. Phenyl-benzyl-methyl-pyrazole

C-H- C : CH NPh

5-Chloro - 1- phenyl - 4-benzyl - 3 - methyl pyroasole C₁₇H₁₈N Cl i.e. C₂H₂ C:CCl CMe:N NPh Michaelis, Mugast]. Voss. U., und

Greiss, M. Ueber einige Phenylalkyl-5-halogenpyrazele. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1300-1308). [1940].

Cycloid (2 Hy N2 Di-xylyl-piperazine.

Senier, Alfred, and Goodwin, William. [Dixylyl- and di- ψ -cumyl- piperazine]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (254-258).

Cycloid ('20H12X2 i.e.

Phenylo-chloride of the chloro-derivative v. C28H1, NoCl infrat.

Cycloid ('22H30N2 $Di-\psi$ -cumyl-piperazine.

Senier, Alfred, and Goodwin, William. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (254-258).

Cycloid C.H.N. Phenanthrazine.

C.H., C. N. C. C.H.

C. H4 . C. N . C . C. H4 " diphenanthrene azotide."

Bamberger, Eug., und Grob, Jacob. Ueber das Verhalten des Phenanthrenchinons gegen Phenylhydrazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (533–539). [1540 1630 1530 1940].

Cycloid CaH26N2

(2:3:5:6)-Tetra-phenyl-piperazine.

NH CHPh. CHPh NH

Schmidt, Julius. Synthese des a-, \beta-, \gamma-, \delta-Tetraphenylpiperazins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (627-629).

CYCLUIDS CONTAINING TWO NITROGEN ATOMS AND UNYGEN.

Cycloid C₃H₄O₂N₂ Hydantoïn CH₂/NH. CO

Mouneyrat, A. Transformation des acides α amidés en phénylhydantoïnes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (556-559). [1310].

See also PHENYL-HYDANTOIN C9H8O2N2 Phenyl-methyl-hydanfoix $C_{10}H_{10}O_2N_2$ Phinyl-ethyl-hydandin $C_{11}H_{12}O_2\tilde{X}_2$ PHENYL-ISOPROPENYL-HYDANTOIN

(',H,O,N). PHENYL-ISOBUTYL-HYDANTOIN Phenyl-isobutyl-hydantoin $C_{15}H_{16}O_2N_2$ Phenyl-benzyl-hydantoin $C_{15}H_{14}O_2N_3$ DIPHENYL-4-THIOHYDANTOIN C15H12ON,

Cycloid C4H2O6N2 Dicyanogen dioxide dicarboxylic Acid.

Ethyl ester C.H, O.N., i.e. (CNO)2(CO2Et)2 or CO2Et.C.NO ON.C.CO2Et

Its salts and alkylamides. Scholl, Roland, und Schöfer, Alwin. Ueber die Einwirkung von Bromessigester auf Silbernitrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (870-881).

Cycloid C₄H₄ON₂ Pyridazone CH CH CH N

1-Benzoyl derivative.

Bistrzycki, A[ugustin], und Herbst, C. Ueber einige aliphatische γ - und aromatische o-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1010–1021). [1320—1330—1630—1910].

Cycloid C₄H₄O₂N₂
Uracil NH (CO, NH) (CH)

C. METHYL-URACH. C5H6O2N2 HYDRO-URACH, C.H.O.N METHYL-DHYDROURACH C5H3O2N

Cycloid C4H4O4N2 Dialuric Acid

CO XH. CO CH. OH Alkali salts.

Koech, Paul. Ueber die Umwandlung der Isodialursäure in Dialursäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (246-259).

Isodialuric Acid

CO NH. CH(OH) NH. CO Koech, Paul. Liebigs Ann. Chem.,

Leipzig, 315, 1901, (246-259).

Vogel, Curt v. Ueber die Condensation von Isodialursäure mit Thioharn-stoff. (Mitgetheilt von Robert Behrend.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (259-268). [1950].

Cycloid C4H6ON2 3-Methyl-5-pyrazolone NH $\stackrel{\rm N}{\leftarrow}$ CO. $\stackrel{\rm CMe}{\leftarrow}$

Bongert, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (973–975). [1630 1310].

Cycloid C4H6O2N2

Hydrouracil CO NH. CHMe

[Hydrouracil is identical with the \(\beta\)-lactylurea of Weidel and Roithner.]

Tafel, Julius. Notiz über Hydro-uracil. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (144).

Cycloids C5H6O2N2

Thymine NH CO.CMe CH (Methyluracil).

Fischer, Emil, und Roeder, Georg. Synthese des Thymins und anderer Uracile. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1901, (268–276). [1310].

Steudel, H. Die Constitution des Thymins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (241-244). [Q 1630].

Cycloid C5H8O2N2 Methyldihydrouracil

 $NH < \frac{CO \cdot CHMe}{CO \cdot NH} > CH_2$ (Hydrothymine).

Fischer, Emil, und Roeder, Georg. Synthese des Thymins und anderer Uracile. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1901**, (268–276). [1310].

Methyldihydrouracil

NH (°O, NH) CHMe

Fischer, Emil, und Roeder, Georg. Synthese des Thymins und anderer Uracile. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1901**, (268–276). [1310].

Cycloid C6H4O6N2

Pyrazole 3:4:5-tricarboxylic Acid.

Buchner, E., und Heide, C. von der. Eine neue Condensation des Diazoessigsäureesters. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (345–348). [1310 1730].

Cycloid C6H6O6N2

Pyrazoline 3:4:5-tricarboxylic Acid

CO₂H.CH.C(CO₂H) N CO₂H.CH.NH Buchner, E., und Heide, C. von der. Eine neue Condensation des Diazoessigsäureesters. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (345–348). [1310 1730].

Cycloid Colloon 3-4-Cyclotrimethylene-pyrazolone

CH₂ CH₂ C.NH NH (?)

Dieckmann W. Liebigs Ann. Chem.,

Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1340 1540 1910 1310 1940].

Cycloid C₆H₈O₃N₂ Ethyl-pyrazolone carboxylic Acid.

3-Ethyl-pyrazolone 1-carboxylamide. $\begin{array}{c} \text{CH}_2 \subset \text{CEt}: N \\ \text{CO} \end{array} \text{N.CO.NH}_2 \\ \text{Blaise, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci.,} \\ \end{array}$

132, 1901, (978–980). [2000 1310].

Cycloid (6H,4O2N2

3:6-Di-ethyl-2:5-diketopiperazine

C₄H₄O₂N₂Et₂ **Fischer,** Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (433-454). [1310-1320].

Cycloid $C_7H_4ON_2$ Indiazone $C_6H_4 \stackrel{CO}{N} N$ Indiazone oxime. $C_7H_5ON_3$ i.e. $C_6H_4 \stackrel{C(NOH)}{N} N = N$ Bamberger, Eug., und Demuth, Ed.

Studien über orthoamidirte Benzaldoxime. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1309–1339). [1630 1330 1430 1720].

Diehloro-indiazone oxime

 $({}^{t}_{7}H_{3}OX_{3}Cl_{2}\ i.c.\ C_{8}H_{2}Cl_{2} \stackrel{\frown}{\underset{N}{\sum}} ({}^{t}NOH) \times NOMO$ and $Dibromo-indiazone\ oxime$.

Bamberger, Eug., und Demuth, Ed. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1309-1339).

Cycloid CHON, o-Hydrazinobenzoic Acid

Andegoride CHANN Preparation .

Fischer, Emil. und Seuffert, Otto. Leber das Indazol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (795-798).

Cycloid C7H16ON2 3, 4-Cyclotetramethylene-5-pyrazolone

 $(H') \cdot (H') \cdot (H')$

CH, CH, C = N NPh CH, CH, CH, CO Dieckmann, W. Liebigs Ann. chem., Leipzig, **317**, 1901, (27 109). [1340 1540 1910 1310 1940].

Cycloid C7H10O3N2

Propyl-pyrazolone carboxylic Acid. 3-Propyl-pyrazolone 1-carboxylamide

C;H₁₁O₂N₂i.c. CH₂ CPr:N N.CO.NH₂

Blaise, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (978-980). 2000 1310.

Cycloid CaHaONa Oxy-cyano-lutidine.

Moir, J. [p- and o- Cyanohydroxylutidine]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (69-70).

> Cycloid CHON, Dioxy-methyl-benzimidazole

CH_(OH).C NH C,H,.OH

Phenoxy-2-wethyl -6 - ethoxy - benzimid-azole. CH₂(OPh). C (NH) C_bH₃OEt

Cohn, Georg. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (188–192). [1640].

o-Methory-phenoxy-5-ethory-benzimidazole.

C,H2(OMe).O.CH..CXX Cohn, Georg. Ueber aromatische Phenoxacetamidine. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F., 63, 1901, (188-192). [1640].

p-Tolyloxy-2-mothyl-5-ethoxy-benzimid-azole.

CH_OC_H;). C NH C.H;. OEt

Cohn, Georg. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1991, (188-192).

m-Thymoxy-2-methyl-5-ethory-benzimid-

 $\begin{array}{c} \text{[1:4:3]} \\ \text{C_bH_MePr.O.CH}_2.C \swarrow_X^{NH} \\ \end{array} \\ C_b\text{H_OE} \\ \end{array}$

and the isomeric carracroxy-method. ethorybenzimidazole.

Cohn, Georg. J. prakt. Chem.. Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (188-192).

m-Eugenoxy-2-methyl-5-ethoxybenzimidazole C_{H_5} , C_{H_5} (OMe), O_{\bullet} CH, .

CXH C, H; OE Cohn, Georg. J. prakt. Chem., Leip-zig, (N. F.), 63, 1901, (188-192).

α- and β-Naphthyloxy-2-methyl-5-ethoxybenzimidazole

 $C_{10}H_7O:CH_2:C \left< \begin{array}{c} NH \\ N \end{array} \right> C_7H_2OEt$

Cohn, Georg. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (188–192).

> Cycloid C₈H₁₂O₂N₂ 3-Methyl-5-propyl-pyrazole 4-carboxylic Acid

XH X: CMe C.COJH

Bongert, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (973–975). [1630 1310].

Cycloid C9H6O4N2 Benzimidazole 2, 7-dicarboxylic Acid

 $C_bH_s(CO_2H) < \frac{NH}{N}C_sCO_2H$

Schilling, Bruno. Zur Kenntniss der Griess'schen y-Diamidobenzoë-äure und der Verbindungen derselben mit Zuckerarten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (902–907). [1330 1800 6150].

> Cycloids C.H.O.N. α-Phenylhydantoïn

CHPh/NH.CO

Lehmann, Fritz. Ueber die Condensation von Benzaldehydevanhydrin mit Urethan, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (366–377). [1330-1630-0210].

> γ-Phenylhydantoïn CH₂.CO NPh

Mouneyrat, A. Paris, Bul. so : china. (sér. 3), **25**, 1901, (556–559). [1310].

Cycloids C9H10ON2 Phenylene-di-methyl-urea

C₆H₄⟨NMe⟩(C)

[Formation.] Fischer, Otto. Ueber Benz- und Napht-Imidazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (930–940). [1630].

Oxy-dimethyl-benzimidazole

CH₂(OH). C NH C 6H₃Me

Phenoxy-2-methyl-5-methyl-benzimid azole

Cohn, Georg. Veber aromatische Phenoxacetamidine. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (188–192). [1640].

o-Methoxyphenoxy-2-methyl-5-methylbenzimidazole

 $C_{_{0}}H_{4}(\mathrm{OMe})$. O . $\mathrm{CH_{2}}$. C $\stackrel{\mathrm{NH}}{\sim}$ N $\mathrm{C}_{_{0}}H_{_{3}}\mathrm{Me}$

Cohn, Georg, J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (188-192).

Eugenoxy-2-methyl-5-methyl-benzimid-

zig, (N. F.), 63, 1901, (188-192).

Cycloid C9H12ON2 1, 3-Dimethylbenzimidazolone dihydride

C₆H₄⟨NMe⟩CH . OH

Fischer, Otto. Ueber Benz- und Napht-Imidazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (930-940). [1630].

Cycloids $C_{10}H_8O_2N_2$ Oxyphenylpyridazone

HO.C. C. CH.CH

4-Bromo-5-phenoxy-1-phenyl-pyridazone.

 $\begin{array}{c} C_{16}H_{11}O_2N_2Br \ i.c. \\ PhO.C \left< \begin{array}{c} CO.NPh \\ CBr.CH \end{array} \right> N \end{array}$

Bistrzycki, A[ugustin], und Herbst, C. Ueber einige aliphatische γ - und aromatische o-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1010–1021). [1320 1330 1630 1910].

Wislicenus, Wilhelm, und Bindemann, Ueber den Formylessigester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (18-42). [1310 1320 1330].

Cycloid C10H10ON2 1-Phenyl-3-methyl-pyrazolone NPh N: CMe

Bongert, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (973–975). [1630 1310].

Cycloid $C_{10}H_{10}O_2N_2$ Phenylmethylhydantoïn Me. ('H. ('O) NPh NH. ('O)

Mouneyrat, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (556–559). [1310].

Cycloid C₁₁H₈O₃N₂ Benzylidene-barbituric Acid

CO NH. CO C: CHPh

and its o-nitro-derivative. Conrad, M[ax], und Reinbach, H. Condensation von Barbitursäure und Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1339–1344). [1940].

Cycloid $C_{11}H_{10}ON_2$ 1-Phenyl-5-methyl-pyridazone

CO (NPh. N CMe : CH) CH

Wolff, Ludwig. Ueber ein neues Condensationsproduct der Brenztraubensäure. Liebigs Ann. chem., Leipzig, **317**, 1901, (1–22). [1310 1910 1940].

Cycloids $C_{11}H_{10}O_2N_2$ 1-Phenyl-5-methyl-pyrazole 3-carboxylic Acid

 $NPh \left\langle \begin{array}{c} N: & C.CO_2H \\ CMe: \dot{C}H. \end{array} \right.$

Wolff, Ludwig. Ueber ein neue-Condensationsproduct der Brenztraubensäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig. **317**, 1901, (1–22). [1310 1910 1940].

5-Chloro-1-phenyl-3-methyl-pyrazole 4-carboxylic acid

 $C_{11}H_0O_2N_2CI$ i.e. CMe:NNPh $CO_2H.C:CCI$

Michaelis, A., Voss, U., und Greiss, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1300-1308). [1940].

Cycloid C11H12ON2 Phenyldimethylpyrazolone

346

NPh ('O, CH NMe, CMe (Antipyrine).

Ebert, Gustav, und Reuter, Baptist. Mittheilungen über einige Derivate des 1-Phenyl-2, 3-dimethyl-5-pyrazolons. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (43-44).

Lawrow, D. Ueber die Ausscheidung des Antipyrins aus dem thierischen Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (111-120). [Q 9180 8317].

Springer, Edmund. Antipyrin, seine Salze und Derivate. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (430–431). [Q 9180].

1-Phenyl-3-ethyl-pyrazolone CH₂CEt:NNPh and bis-phenyl-ethyl-pyrazolone

((C₁₁H₁₁()N₂)₂). **Blaise,** E. E. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (978–980). [2000 1310].

Cycloid C11H12O2N. Phenyl-ethyl-hydantoïn

EtCH. CO NPh

Mouneyrat, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (556-559). [1310].

${f C}$ y cloid ${f C}_{11}{f H}_{14}{f ON}_2$ Cytisine.

Freund, Martin, und Friedmann, Adolf. Zur Kenntnis des Cytisins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (605-619). [3010 1640 1650 M 3120].

Nitrocytisine $C_{11}H_{13}O_3N_3$ i.e. $C_{11}H_{13}(XO_2)X_2O$

Freund, Martin, und Friedmann, Adolf. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (605-619).

 $\begin{array}{c} \textit{Oseqcytisine} \quad C_{11}H_{14}O_2N_2 \quad \textit{i.e.} \\ C_{11}H_{13}ON:N:OH \\ \textbf{Freund}, Martin, und \; Friedmann, \; Adolf. \end{array}$

Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (605-619).

Cycloid C₁₂H₈O₃N₂ Benzo-\beta-ketocyclopentane-azine

 $\begin{array}{c} \textbf{carboxylic Acid} \\ \text{C'}_{6}\text{H}_{4} & \begin{array}{c} \text{N}: \text{C} \cdot \text{CH}_{2} \cdot \text{CO} \\ \text{N}: \overset{.}{\text{C}} \cdot \text{CH}(\text{CO}_{2}\text{H}) \end{array} \end{array} \end{array}$

and its ethyl ester C₁₄H₁₂O₃N₂ Thomas-Mamert, R., et Striebel, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (712-725). [1310 1630].

Cycloid C12H10O3N2 1-Phenyl-5-methyl-pyridazone 3-carboxvlic Acid

CO (NPh . N CMe : CH) C . CO2H

Wolff, Ludwig. Ueber ein neues Condensationsproduct der Brenztraubensäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317,** 1901, (1–22). [1310 1910 1940].

Cycloid C₁₂H₁₀O₄N₂ Quinoxaline 2, 3-diacetic Acid

C. H₄ X: C. CH₂. CO₂H X: C. CH₂. CO₂H

Diethyl ester C16H18O4N2 i.e. C_0H_4 $X : C : CH_2 : CO_2Et$ $X : C : CH_2 : CO_2Et$ Thomas-Mamert, R., et Striebel, A.

Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (712–725). [1310 1630].

Phenyl-methyl-pyrazole dicarboxylic Acid.

Diethyl ester C3HPhN2(CO2Et)(CH2.CO2Et)

Wislicenus, Wilhelm, und Bindemann, Willi. Ueber den Formylessigester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (18-42). [1310 1320 1330].

Cycloid C12H12O2N2 Phenyl-isopropenyl-hydantoin

NPh CO. NH

Bouveault, L., et Wahl, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (910-918). [1320].

Cycloids C₁₂H₁₄ON₂ 1-Phenyl-3-propyl-pyrazolone

(H₂CPr: NNPh (C)NPh Blaise, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (978–980). [2000 1310].

Phenyl-propyl-pyrazolone and the

bispiprazolone C₂₄H₂₆O₂N₄ **Bongert,** A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132,** 1901, (973–975). [1630–1310].

Cycloid C12H14O3N2

Phenylcarbimino-2-pyrrolidine carboxylic Acid

('H₂ ('H₁ ('H₂ ('H₂ ('H₂))) . CO . NHPh

and its inner-anhydride.

Fischer, Emil. Synthese der α, δ-Diaminovaleriansäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (454-464). [1310 8000].

Cycloid C12H22O2N2 3: 6-Diisobutyl-2: 5-diketopiperazine (leucinimide).

Also 3:6-di-n-butyl-2:5-diketopiperazine.

Fischer, Emil. Ueber die Ester der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (433-454). [1310 1320].

Salaskin, S. Ueber die Bildung des Leucinimids bei der peptischen und tryptischen Verdauung des Oxyhämoglobins resp. des Globins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. **32**, 1901, (592–597). [8040-1610 Q-1610 1145 1156].

Cycloids C₁₀H₁₆O₃N₂ Tolu-\beta-ketocyclopentane-azine carboxylic Acid

 $C_{\epsilon}H_{\epsilon}Me \left\langle \begin{matrix} N:C,CH_{2},CO\\ N:C,CH(CO_{2}H) \end{matrix} \right\rangle$ and its ethyl ester.

Thomas-Mamert, R., et Striebel, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (712-725). [1310 1630].

Cinnamylidene-barbituric acid CO NH. CO C: CH. CH: CHPh

Conrad, M[ax], und Reinbach, H. Condensationen von Barbitursäure und Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1339–1344). [1340—1940].

Cycloid C13H12ON2 σβ-Naphthylene-dimethyl-urea Con XNe CO

Fischer, Otto. Ueber Benz- und Napht-Imidazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (930–940). [1630].

Cycloid C₁₃H₁₂O₄N₂ Toluguinoxaline-diacetic acid

 $\begin{array}{c} \text{Colling and the diagents} & \text{Act} \\ \text{Colling and the states} \\ \text{Colling a$

Thomas-Mamert, R., et Striebel, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (712–725). [1310 1630].

Cycloids C₁₃H₁₄ON₂ 1, 3-Naphthimidazolone dihydride C₁₀H₆ NMe CH. OH

Fischer, Otto. Ceber Benz- und Napht-Imidazole. Berlin, Ber. D. chem. Ceber Benz- und Ges., **34**, 1901, (930–940). [1630].

1-Phenyl-3, 4-cyclotetramethylene-5-pyrazolone

CH₂. CH₂. C = N NPh CH₂. CH₂. CH. CO

Dieckmann, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1340 1540 1910 1310 1940].

Cycloid C13H16O2N2 Phenyl-isobutyl-hydantoïn $(^{\circ}_{4}H_{9}, CH, CO)$ NPh NH, CO

Mouneyrat, A. Paris, Bul. soc. chim... (sér. 3), **25**, 1901, (556–559). [1310].

Cycloid C₁₀H₁₆O₇N₂ Gluco-diaminobenzoic acid $CO_2H.C_6H_3 \stackrel{NH}{\swarrow} C(CH.OH)_4.CH_2.OH$

Schilling, Bruno. Zur Kenntniss der Griess'schen y-Diamidobenzoësäure und der Verbindungen derselben mit Zuckerarten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (902–907). [1330 1800 6150]

Cycloid C14H102N2

o, 2-Di-oxy-3-phenyl-quinoxaline C'₆H₄ X: C', C'₆H₄, OH

Marchlewski, L., und Sosnowski, J. Zur Kenntniss des Isatins und seiner Derivate. VI. Mittheilung: Ueber Cumarophenazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1108–1112). [5010].

Cycloid C14H16ON2

1-Phenyl-4-methyl-3, 4-cyclotetramethylene-5-pyrazolone

 $\begin{array}{c} (\text{H}_2,\text{CH}_2,\text{C}) == \text{N} \\ (\text{H}_2,\text{CH}_2,\text{C}) == \text{N} \\ \text{Dieckmann,} \text{W.} \qquad \text{Ueber cyklischer} \end{array}$

β-Ketoncarbonsäureester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (27–109). [1340 1540 1910 1310 1940].

Cycloid C₁₅H₁₀ON₂

Methyl-coumarophenazine

 $\begin{array}{c} C_6H_3M\varepsilon \left\langle \stackrel{N}{N}:C^{\prime},C_6H_4 \right\rangle \\ \text{Marchlewski, L., und Sosnowski, J.} \end{array}$ Zur Kenntniss des Isatins und seiner Derivate. VI. Mittheilung: Ueber Cumarophenazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1108–1112). [5010].

Cycloid C15H10O2N2 o, 2-Di-oxy-3-phenyl-methyl-quinoxaline

 $C_{\varepsilon}H_{0}Me \stackrel{N:C.C_{\varepsilon}H_{4}OH}{\stackrel{N:C.OH}{=}}$

Marchlewski, 1... und Sosnowski, J. Zur Kenntniss des Isatins und seiner VI. Mittheilung: - Ueber Cumarophenazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1108-1112). [5010].

Cvcloid C16H8O2N2 5-6-Diketo- αβ-Naphthaphenazine.

 $\begin{array}{c} C_{\mathfrak{o}}H_4: N_2: C_{1\mathfrak{o}}H_4O_2\\ \textbf{Lindenbaum, S.} & Einwirkung von 2, \end{array}$ 3-Dibrom-a-Naphtochinon auf o-, mund p-Phenylendiamin, sowie einige neue Derivate des α, β-Naphtophenazins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, [1940 1530]. (1050-1060).

Cycloid C₁₆H₁₆ON₂

5-0xy-αβ-naphthaphenazine $C_6H_4: N_2: C_{16}H_5: OH$ [a-Naphtheurhodol].

Lindenbaum, S. Einwirkung von 2 3-Dibrom-a-Naphtochinon auf o-, m- und p-Phenylendiamin, sowie einige neue Derivate des a, \(\beta\)-Naphtophenazins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1050–1060), [1940–1530].

6-Bromo-5-oxy-a\beta-naphthaphenazine $C_{16}H_3ON_c$ Br i.e. $C_cH_4:N_2:C_{16}H_4$ Br . OH **Lindenbaum**, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1050-1060).

> Cycloid C₁.H₁₀O₁N₂ Indigo.

Brunck. Die Entwicklungsgeschichte der Indigo-Fabrikation. (Vortrag.) Chem. Ind., Berlin, 24, 1901, (19-25). [5020].

Täuber, Ernst. Ueber die wissenschaftliche und technische Entwickelung der Indigochemie. Natw. Rdsch., Braunschweig, 16, 1901, (233–235, 249– 251). [5020].

Manchot, W., und Herzog, J. Ueber die Oxydation des Indigweisses durch Sauerstoffgas. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (318–330). [5020] 65001.

Vaubel, Wilhelm. Ueber eine neue Hydroverbindung des Indigos und deren Verwendung zur quantitativen Bestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (892-893). [5020 6300].

Cycloid HADON Phenyl-benzyl-hydantoin CH₂Ph . CH . CO NPh NH . CO

Mouneyrat, A. Poris, Bul. soc. china., (sér. 3), **25**, 1901, (556–559). [1310].

> Cycloid CarHagON Methyl-rosindone.

9-Chloro-1-methyl-rosindone C17H11ON Cl i.e. $\begin{array}{ccc}
C_{17}H_{11}OZ_{10} & & & \\
C_{17}H_{17}OZ_{10} & & & & \\
C_{18}H_{17}OZ_{10} & & & \\
C_{18}H_{1$

and the isomeric 10-Chloro-12-methylprasindone.

Kehrmann, F., und Müller, H. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901. (1095-1101). [5020 1630].

> Cycloid C18H12ON2 B-Quinophthaline

C₉NH₆. CH: CNH₄CO and its bromo-derivatives

Eibner, A., und Lange, O. Zur Constitution des Chinophtalons und der beiden isomeren Chinophtaline. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (303-356). [5020 1940 1640].

Cycloid C19H12O2N2 Benzylidene-benzo-\beta-keto-cyclopentane-azine carboxylic acid

 $C_{b}H_{4} \stackrel{N:C.C(CHPh)}{\stackrel{\sim}{N:C.CH(CO_{2}H)}} CO$ and its Ethyl Ester.

Thomas-Mamert, R., et Striebel, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (712-725). [1310 1630].

Cycloid CoH14ON

Benzylidene-tolu-\beta-keto-cyclopentane-azine carboxylic acid

 $C_0H_3Me X: C: C(CHPh)$ $X: C: CH(CO_2H)$

and its Ethyl ester CookieON

Thomas-Mamert, R., et Striebel, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (712–725). [1310–1630].

> Cycloid C23H16ON Methyl-rosindone.

B-Chloro-o-methyl-rosindone $C_{23}H_{15}OClN_2$ i.e. $C_{10}H_5O:N_2Ph(C_6H_2ClMe)$

Fischer, Otto. Zur Kenntniss der Isorosindulin- resp. Isorosindon-Reac-

Berlin, Ber D. chem. Ges., 34, tion. (940-949). [5020 1940 1230 1901. 1630].

> Cycloid C25H16O2N2 Oxy-methyl-rosindone. Methyl ether.

B-o-Methyl-methoxy-rosindone.

 $\begin{array}{c} C_{24}H_{13}O_{2}N_{2}\ \textit{i.e.}\\ C_{10}H_{5}O:N_{2}Ph(C_{6}H_{2}Me(OMe)) \end{array}$

Fischer, Otto. Zur Kenntniss der Isorosindulin- resp. Isorosindon-Reac-tion. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (940–949). [5020—1940—1230 1630].

AZONIUM CYCLOIDS WITH TWO NITROGEN ATOMS.

Cycloid C17H11O4N2CIS

10-Chloro-5-oxy - αβ - naphthaphena zine-3-sulphonic acid. Anhydride of the methylohydroxide.

Kehrmann, F., und Müller, H. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1095-1101). [5020 1630].

Cycloid C23H17ON2I Oxy-methyl-naphthaphenazine phenylo-iodide. Methyl ether: B-o-Methyl-methoxy-naphthaphenazine phenylo-iodide.

 $\begin{array}{c} C_{24}H_{19}ON_2I \quad \it{i.e.} \\ C_{10}H_0: N_1PhI: C_6H_2Me \; (OMe) \\ \textbf{Fischer}, \quad Otto. \quad \quad Zur_1 Kenntniss_1 \; der \end{array}$ Isorosindulin- resp. Isorosindon-Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (940-949). [5020 1940 1230 1630].

Cycloid C₂₆H₁₆N₂Cl₂ 11-Chloro-flavinduline chloride

 $C_6H_4 \cdot C = X - C_6H_3CI$

Kehrmann, F., und Hiby, W. Ueber Chlor-Derivate von Azoniumfarbstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1085–1095). [5020 1630].

CYCLOID CONTAINING TWO NITROGEN ATOMS, OXYGEN, AND SULPHUR.

Cycloid C3H2N2OS Glyoxyl-thiourea CS N: CH

Doebner, Ofskarl, und Glass, G. Zur Kenntniss der Glycxylsäure. (2. Mit-

theilung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317.** 1901. (147–156). [1310].

> CYCLOIDS WITH THREE NITROGEN ATOMS.

> > Cycloids C5H7N3

5-Amino-4-methyl-pyrimidine

 $\operatorname{CH} \left(\begin{matrix} \mathbf{X} \cdot \operatorname{CMe} \\ \mathbf{X} : \operatorname{CH} \end{matrix} \right) \operatorname{C} \cdot \mathbf{X} \operatorname{H}_2$

Gabriel, S., und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234-1257). [Q 1630].

2-Chloro-5-amino-4-methyl-pyrimidine C5H6N3Cl i.e.

 $\mathrm{CCI} \left\langle \begin{smallmatrix} \mathrm{N} & \mathrm{CMe} \\ \mathrm{N} & \mathrm{CH} \end{smallmatrix} \right\rangle \mathrm{C.NH_2}$

Gabriel, S., und Colman, J. Berlin Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234-1257). [Q 1630].

6-Amino-methyl-pyrimidine

 $CH = \begin{array}{c} CM^{\circ} - X \\ C(NH_2) : X \end{array} CH$

5, 6, 4-Chloro-amino-methyl-pyrimidine $C_5H_6N_3C1$ i.e. $CH\begin{pmatrix} N \cdot CMe \\ N : C(NH_2) \end{pmatrix}$ CC1

and the corresponding bromo-aminomethyl-pyrimidine.

Gabriel, S., und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234-1257). [Q 1630].

6-Nitramino-4-methyl-pyrimidire C4H₆O₂N₄ i.e. CH C(NH, NO₂); N CH

Gabriel, S., und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234-1257). [Q 1630].

2-Chloro-6-nitramino-4-methyl-pyrimidine (5H50), N4Cl i.e.

 $CCI \left(\begin{array}{c} X & -- & C(CH_3) \\ X : C(XH_1 XO_2) \end{array} \right) CH$

Gabriel, S., und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1234– 1257). [Q 1630].

2-Chloro-5-nitro-6-amino-4-methyl-pyrimidine $C_5H_5O_2N_4Cl$ i.e. $CLl = N \cdot CMe$ $N \cdot CMe$ $N \cdot CMe$ $N \cdot C(NH_2) = C \cdot NO_2$

Gabriel, S., und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234-1257). [Q 1630].

Cycloid C7H7N3 o-Phenylene-guanidine C₆H₄ NH C: NH

Benzoul-o-phenylene-quanidine

NBz: (': (NH)₂: ('₆H₄ Wheeler, H. L., and Johnson, T. B. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (408 418).

 $\begin{array}{ccc} \textbf{Cycloid} & C_{\delta}H_7N_3 \\ \textbf{Phenyl-triazole} & CH \swarrow N : CPh \\ \end{array}$

Young, George, and Oates, William Henry. [C-Phenyltriazole and its platinichloride]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (665) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (86) [Abstract].

Cycloid C.H.N. Phenyl-methyl-triazole

Young, George, and Oates, William Henry. [3-Phenyl-1-methyl-5-hydroxytriazole and its acetyl derivative; also the action of phosphorus pentachloride on it. 3-m-Nitrophenyl-1-methyl-hydroxytriazole. 2-Phenyl-1-methyltriazole]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (659-668) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (86) [Abstract].

Cycloid C₁-H₁₃N₃ Methylamino-dimethylbenzimidazole.

Acetyl derivative C12H15ON3

Pinnow, Joh. Ueber die Bildung aromatischer quaternärer Ammoniumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1129–1138). [1630 1340]. 1640

Cycloid C11H13N3

Imino-phenyl-dimethyl-pyrazole

NH

NMe --- CMe

C(NPh) . ČH

Michaelis, A., und Gunkel, E. Ueber die Einwirkung von Anilin und von Ammoniak auf das Chlormethylat des Phenylmethylchlorpyrazols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (723–727).

Cycloid Carly H9 N3 Nitro-derivative.

C₁₂H₈(NO₂)N₃ [From anilopyrine]. Also its reduction-product C₁₂H₈(NH₂)N₃ Michaelis, A., und Gunkel, E. Ueber die Einwirkung von Anilin und von Ammoniak auf das Chlormethylat des Phenylmethylchlorpyrazols, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (723-727).

Cycloid C17H15N3

2-Methyl-5-ethyl-\psi-indophenazine.

$$C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} -C:X\\ X:C:XEt \end{array} \right\rangle C_6H_5Me$$

Marchlewski, L., und Radeliffe, L. G. Zur Kenntniss des Isatins (VII. Mit-theilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1113–1115). [5010].

Cycloid C17H17N3

Phenylimino-phenyl-di-methylpyrazole.

NPh (NPh). CH

Michaelis, A., und Gunkel, E. Ueber die Einwirkung von Anilin und von Ammoniak auf das Chlormethylat des Phenylmethylchlorpyrazols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (723-727).

Cycloid C29H21N3

B-o-Methyl-phenyl-isorosinduline.

i.e. C13H6: NoPh(C6H2MeNPh)

Fischer, Otto. Zur Kenntniss der Isorosindulin- resp. Isorosindon-Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (940-949). [5020 1940 1630].

CYCLOIDS WITH THREE NITROGEN ATOMS AND OXYGEN.

Cycloid C4HON3

Creatinin HN: C NMe. CH₂

Gérard, E[rnest]. Transformation de la créatine en créatinine par un ferment soluble déshydratant de l'organisme. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (153-

Transformation de la créatine en créatinine par un ferment soluble déshydratant de l'organisme. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (361–365).

Cycloid C6H7ON3

Oxy amino methyl-pyrimidine.

Methyl derivative :

2- Methoxy-5-amino-4-methyl - pyrimidine C.H.ON. i.e.

MeO.C. N. CMr C. XII
S. CH C. XII
Gabriel, S., und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234) 1257). [Q 1630].

Cycloid C.H.O.N.

 $\begin{array}{c|c} \textbf{Acid} \\ \textbf{NH}_2, \textbf{CO}, \textbf{N} & \textbf{N} & \textbf{CMe} \\ \textbf{CMe} & \textbf{C}, \textbf{CH}_2, \textbf{CO}_2 \textbf{H} \\ \hline & Ethyl & Ester \\ \textbf{NH}_2, \textbf{CO}, \textbf{N} & \textbf{CMe} \\ \textbf{CMe} & \textbf{C}, \textbf{CH}_2, \textbf{CO}_2 \textbf{Et} \\ \textbf{From semicarbazide and ethyl diacetyl-} \end{array}$

propionate.

March, F. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (697-699). [1310].

Cycloid C.H.ON.

Oxy-phenyl-methyl-triazole.

N. NMe CPh. N

Young, George, and Oates, William Henry. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (659-668).

Cycloid CanHanO3N3

Amino-dimethyl-benzimidazolone carboxylic Acid.

Acetyl-4-amino-1, 3-dimethyl-benzimidazolone-5-carboxylic acid.

 $\begin{array}{c} C_{12}H_{15}O_4N_3\\ \textbf{Pinnow, Joh. Berlin, Ber. D. chem.}\\ \textbf{Ges., 34, }1901,\ (1129\text{-}1138). \end{array}$ 1640 13401.

Cycloid C₁₁H₇O₂N₃

2-Carbonyl-1-keto-1, 2, 3, 4-tetrahydro-1, 3-quinoline-diazine.

Conrad, M[ax], und Reinbach, H. Condensationen von Barbitursäure und Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1339-1344). [1340 1940].

Cycloid C11H11ON3

Young, George, and Oates, William Henry. [3-Styrenyl-1-methylhydroxytriazole and its acetyl derivative]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (666-667) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (86) [Abstract].

Cycloid C14H11ON3

2-**0**xy-o-amino-3-phenyl-quinoxaline.

 $C_6H_4 \stackrel{N:C.C_6H_4.NH_2}{\stackrel{N:C.OH}{}_{\bullet}}$

Marchlewski, L., und Sosnowski, J. Zur Kenntniss des Isatins und seiner Derivate. VI. Mittheilung: Ueber Cumarophenazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1108-1112). [5010].

Cycloid C17H13ON3

2-Oxy-o-amino-3-phenyl-methylquinoxaline.

 C_6H_3Me $N:C_6H_4.NH_2$ $N:C_6OH$

Marchlewski, L., und Sosnowski, J. Zur Kenntniss des Isatins und seiner Derivate. VI. Mittheilung: Ueber Cumarophenazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1108-1112). [5010].

Cycloid CanH15ON3

Oxy-amino-diphenyl-quinoxaline.

Methoxy-amino-diphenyl-quinoxaline.

$$\begin{array}{c} \text{C}_{21}\text{H}_{17}\text{ON}_3 \text{ i.e.} \\ \text{C}_{6}\text{H}_{2}(\text{NH}_{2})(\text{OMe}) & \text{N: CPh} \\ \text{N: CPh} \end{array}$$

Meldola, Raphael, and Eyre, John Vargas. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1076-1079). [1630].

Cycloids C22H15ON3

10-Amino-rosindone.

Kehrmann, F., und Misslin, E. Ueber die Constitution des Isorosindulins No. 8 und einige Derivate des Trinitro-anaphtols. $\overrightarrow{OH}: \overrightarrow{NO}_2: \overrightarrow{NO}_2: \overrightarrow{NO}_2 = 1:2:4:8$. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1224–1233). [1540 5020 1530].

5-Oxy-6-phenylamino-α β-naphthaphenazine.

C₆H₄: N₂: C₁₀H₄(OH)NHPh [Anilido-a-naphtheurhodol].

Lindenbaum, S. Einwirkung von 2, 3-Dibrom-a-Naphtochinon auf o-, m- und p-Phenylendiamin, sowie einige neue Derivate des a, B-Naphtophenazins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1050-1060), [1940 1530].

AZONIUM CACAODS WITH THREE NITROGEN ATOMS.

Cycloid C13H18ON3I

1- Amino 1. 2. 5- trimethyl-benzimidazole.

Methyloiodice of the acetyl derivative.

Pinnow, Joh. Ueber die Bildung aromatischer quaternärer Ammonium-verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1129–1138). [1630–1640–1340].

Cycloid C15H15N5Cl3

9-Chloro- 5-amino-αβ-naphthaphenazine 7- methylochloride.

 $C_{16}H_5(NH_1): N_2MeCl: C_6H_2Cl$

Kehrmann, F., und Müller, H. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1095-1101). [5020-1630].

Cycloid $C_{22}H_{15}N_3Cl_2$

9-Chloro-rosinduline chloride. C₁₆H₅(NH₁): N₂PhCl: C₆H₅Cl

(!)-Chloro-5-amino-a\beta-nay hthaphenazine
7- phenylochloride).

Kehrmann, F., und Krazler, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1102–1108). [5020—1630].

$\textbf{Cycloid} \quad C_{22}H_{15}N_{3}ClBr$

Chloro-isorosinduline bromide

C₁, H₆: N₂(NH₂C; H₄)Br: C₆H₅Cl (9-Chloro- αβ-naphthaphenazine aminophenylobromide).

Kehrmann, F., und Krazler, S. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1102–1108). [5020—1630].

Cycloid C23H17N3Cl2

9-Chloro-5-phenylamino-αβ-naphthaphenazine 7-methylochloride,

NHPh. CacHs: NoMeCl: CeHsCl

Kehrmann, F., und Müller, H. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1095-1101). [5020 1630].

Cycloid C23H17O6N3CIS2

350

9-Chloro-5-phenylamino- $\alpha\beta$ -naphtha-phenazine p-3-disulphonic Acid.

Anhydride of the methylo-hydroxide. $N = -C_{16}H_4(SO_cH)$, NH C_cH_cC1 , NMe . O . SO , C_cH_4

Kehrmann, F., und Müller, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1095–1101). [5020–1630].

Cycloid C26H18N3Cl

Amino-flavinduline chloride $C_{14}H_7(NH_2): N_2PhCI: C_6H_4$

Kehrmann, F., und Eichler, J. Ueber Nitro- und Amino-Flavinduline. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1210– 1217). [5020].

Cycloid CasH19N3Cl2

9-Chloro-phenyl-rosinduline chloride

 $\operatorname{NHPh} : \operatorname{C}_{16}\operatorname{H}_{5} \swarrow \operatorname{N(PhCl)} \operatorname{C}_{6}\operatorname{H_{3}Cl}$

9-Chloro-phenyl-5-amino-a8-naphthaphenazine phenylo-chloride.

Kehrmann, F., und Hiby, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1085–1095). [5020—1630].

Cycloid C29H21N2Cl2

9-Chloro-p-tolyl-rosinduline chloride $C_7H_7NH \cdot C_{16}H_5 : N_2PhC1 : C_6H_5C1$

(10-Chloro-p-tolyl-5-amino - a\beta - naphtha - phenazine phenylochloride.)

Kehrmann, F., und Hiby, W. Ueber Chlor-Derivate von Azoniumfarbstoffen. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1085–1095). [5020 1630].

Cycloid $C_{29}H_{23}N_4Cl_3$

9-Chloro-m-amino-p-tolyl-rosinduline chloride hydrochloride.

(Hydrochloride of 9-chloro-m-amino-tolyl - 5 - amino - aß - naphthaphenazine - phenylo-chloride).

Kehrmann, F., und Hiby, W. Ueber Chlor-Derivate von Azoniumfarbstoffen. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1085-1095). [5020 1630].

Cycloid CaoHaNCI

Phenanthrarosinduline chloride C.H. C.N---C.C.H. C.H., C. NPhCl: C. CH

Kehrmann, F., und Eichler, J. Ueber Nitro- und Amino-Flavinduline. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1210-1217). [5020].

Cycloid CarH. N.Cl.

9-Chloro-5-tolylamino - aB - naphtha phenazine 7-p-tolylochloride

C₇H₇NH . C₁₆H₅ : N₂(C₇H₇)Cl : C H Cl Kehrmann, F., und Krazler, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1102-1108). [5020 1630].

Cycloid CalHank Cl

11-Piperidino-flavinduline chloride C.H. C: N-----C.CH:CH

CAH4. C: NPhCl. C. CH: C. C5NH12

Kehrmann, F., und Eichler, J. Ueber Nitro- und Amino-Flavinduline. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1210-1217). [5020].

Cycloid CaoHalNaCla

9-Chloro-β-naphthyl-rosinduline chloride

C₁₀H₇NH . C₁₀H₅ : N₂PhCl : C₆H₅Cl 9-Chloro-β-naphthyl-5-amino-αβ-naphthaphenazine phenylochloride.

Kehrmann, F., und Hiby, W. Ueber Chlor-Derivate von Azoniumfarbstoffen. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1085–1095). [5020 1630].

Cycloid Ca2H22N Cl

11-Phenylamino-flavinduline chloride

Kehrmann, F., und Hiby, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1085-1095). [5020 1630].

Cycloid C32H22O3N3Cl

Oxy-carboxy-phenyl-amino-flavinduline chloride.

Kehrmann, F., und Hiby, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1085–1095). [5020 1630]. (D-1881)

Cycloid C36H24N3C1 Phenyl-phenanthrarosinduline

chloride

PhNH . CaoHs : NoPhCl : CasH

Kehrmann, F., und Eichler, J. Ueber Nitro- und Amino-Flavinduline. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1210-1217). [5020].

CYCLOIDS WITH THREE NITROGEN ATOMS AND SULPHUR.

Cycloid C9H9N3S

Sulphydro-phenyl-methyl-triazole

CPh N—N NMe. Č(SH)

Young, George, and Oates, William Henry. [2-Phenyl-1-methylmercaptotriazole]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (668) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (86) [Abstract].

Cycloid CaHaNS

Diphenyl-thiotriazolone NPh ('H: N CS. NPh

Derivatives.

Busch, M[ax], und Wolpert, E. Ueber die Einwirkung von Senfölen auf Dithiocarbazinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (304-320). [1940].

Cycloid C14H11N3S2

Diphenyl-thiotriazolone-thiol

N:C(SH) NPh.CS

(Sulphydro-diphenyl-thiotriazolone).

Busch, M[ax], und Wolpert, E. Ueber die Einwirkung von Senfölen auf Dithiocarbazinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (304–320). [1940].

Cycloid C14H11ON3S

Diphenyltriazolone-thiomethane

N: C (SMe) NPh. CO

(Methyl ether of sulphydro-diphenyltriazolone)

Beythien, Adolf, und Hempel, Hans. Chokoladenmehle. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (23-25). [6500] Q 1885].

U

Cycloid C.H. N.S.

$\begin{array}{c} \textbf{Phenyl-tolyl-thiotriazolone-thiol} \\ \text{NPh} & \stackrel{C(SH): N}{\subset S} - \stackrel{N}{N}C_7H_7 \end{array}$

Busch, Max, and Wolpert, E. Ueber die Einwirkung von Senfölen auf Dithiocarbazinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (304-320).

Cycloid C2-H15NS

Triphenyltrihydrotriazole - thio methane NPh X = (CSMe) CHPh . NPh

Busch, M[ax], und Holzmann, Herm. Ueber die isomeren Thiosemicarbazide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (320-345). [1940 1710 1720].

CYCLOIDS WITH FOUR NITROGEN ATOMS.

Cycloid ('H.N.

Dihydrotetrazine

 $CH < X \cdot XH > ZH$

Bauer, Wilhelm. Ueber das Benachbarte Dihydrotetrazin. Diss. Tübingen (Fr. Pietzker), 1901, (VIII + 77). 23 cm. 1.80 M.

Cycloid C5H4N4

Purine N: CH.C.NH CH

Fourneau, Ernest. Ueber 9-Phenyladenin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (112–118).

Gabriel, S[iegmund], und Colman, J. Synthesen in der Purinreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234-1257). [Q 1630].

Norris, James F. The Chemistry of the Purine Group. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (463-469).

Tafel, Julius. Reductionsproducte der Harnsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (258-278).

- Reductionsproducte aus methylirten Harnsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (279–291).

und Ach, Benno. Reductionsproducte aus Guanin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1170-1181).

Cycloid C5H8N4

2, 5-Diamino-4-methyl-pyrimidine

C(NH₂) N. CMe N: CH C. NH₂

Gabriel, S., und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234-1257).

2, 6-Diamino-4-methyl-pyrimidine

C(NH₂) N. CMe N: C(NH₂) CH

Gabriel, S[iegmund], und Colman, J. Synthesen in der Purinreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234-1257). [Q 1630].

5-Nitro-2, 6-diamino-4-methyl-pyrimidinc ('sH:0'2N's i.e. ('(NH)) N: ('(NH)) C: NO2

Gabriel, S., und Colman, J. Berlin,

Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234-1257).

5, 6-Diamino-4-methyl-pyrimidine

 $\mathrm{CH} \left\langle \begin{array}{c} \mathrm{N.CMe} \\ \mathrm{N.C(NH)} \end{array} \right\rangle \mathrm{C.NH_2}$

Gabriel, S., und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234-1257).

2-Chloro-5, 6-diamino-4-methyl-pyrimidine C5H7N4Cl i.e.

CCI N. CMe N. C(NH₂) C. NH₂

Gabriel, S., und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234-1257).

Cycloid C.H.N. 6-Methyl-purine N.CMe: C.NH \CH (H. N = (C. N))

Gabriel, S[iegmund], und Colman, J. Synthesen in der Purinreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234-1257). [Q 1630].

Cycloid C6H8N4

6-Hydrazino-4-methyl-pyrimidine

 $CH \left\langle \begin{array}{c} X \cdot C(CH_3) \\ X \cdot C(X_2H_3) \end{array} \right\rangle CH.$

Gabriel, S., und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234-1257). [1640 Q 1630].

Cycloid C16H12N4

Diamino- $\alpha\beta$ -naphthaphenazine.

Kehrmann, F., und Misslin, E. Ueber die Constitution des Isorosindulins No. 8 und einige Derivate des Trinitro-anaphtols. OH: NO₂: NO₂: NO₂ = 1:2:4:8. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1224–1233). [1540 5020 15307.

Cycloid C₁₉H₁₄N₄ Diphenyl-methyl-benztetrazine

N. ('Me: ('. X: ('Ph '('H. X = ('. X: ('Ph

Gabriel, S[iegmund], und Colman, J. Synthesen in der Purinreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234-1257). [Q 1630].

Cycloid C21H16N4 Benzylidene-di-indazole

 $CHPh(C_1H_5N_2)_2$ Fischer, Emil, und Seuffert, Otto. Ueber das Indazol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (795-798).

Cycloid C24H16N4 Phenyl-fluorindine

 $C_6H_4 \stackrel{N}{\stackrel{}{\stackrel{}{\stackrel{}}{\stackrel{}}{\stackrel{}}{\stackrel{}}}} C_6H_2 \stackrel{NH}{\stackrel{}{\stackrel{}{\stackrel{}}{\stackrel{}}{\stackrel{}}}} C_6H_4$

Chlorophenyl-fluorindine C24H15N4Cli.e. $C_6H_3C1:N_2Ph:C_6H_2:N_2H:C_6H_3C1$

Kehrmann, F., und Guggenheim, B. Zur Kenntniss der Fluorindine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1217-1224). [5020].

Nitrophenyl-fluorindine C24H15O2N5

Kehrmann, F., und Guggenheim, B. Zur Kenntniss der Fluorindine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1217-1224). [5020].

Cycloid C26H20O4 Tetraphenyl-tetrazoline

PhC: N. NPh PhN.N:CPh

and two of its dinitro deriva-

tives. Bamberger, Eug., und Grob, Jac.

Ueber die Einwirkung von Natriummethylat auf Phenylnitroformaldehydrazon und die Oxydation des Benzaldehydrazons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (523–532). [1630–2000].

Cycloids C30H20N4 Diphenyl-fluorindine

 $C_6H_4 \underset{NPh}{\overset{N}{\nearrow}} C_6H_2 \underset{N}{\overset{NPh}{\nearrow}} C_6H_4$ Chloro-diphenyl-fluorindine

 $\begin{array}{c} C_{30}^2 H_{19} N_4 Cl \ i.e. \\ C_6 H_3 Cl : N_2 Ph : C_6 H_2 : N_2 Ph : C_6 H_3 Cl \end{array}$

Kehrmann, F., und Guggenheim, B. Zur Kenntniss der Fluorindine. Berlin, (D-1881)

Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1217-1224). [5020].

Dichloro-diphenyl-fluorindine $\begin{array}{c} C_{56}H_{18}N_4Cl_2 \ \text{i.e.} \\ C_6H_5Cl:N_2Ph:C_6H_2:N_2Ph:C_6H_3Cl \end{array}$

Kehrmann, F., und Guggenheim, B. Zur Kenntniss der Fluorindine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1217-1224). [5020].

Nitro-diphenyl-fluorindine C30H19O2N5

Kehrmann, F., und Guggenheim, B. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1217-1224). [5020].

CYCLOIDS CONTAINING FOUR NI-TROGEN ATOMS AND OXYGEN.

Cycloid C4H6O3N4

Allantoïn.

Imino-allantoin CAH2O2N5

Doebner, O[skar], und Gärtner, S. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (1-8).

Cycloid C5H4ON4

2 - Oxypurine

 $N: CH \rightarrow C. NH$ $C(OH): N. \ddot{C} \rightarrow N$

Tafel, Julius, und Ach, Benno. ductionsproducte aus Guanin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1170-1181). [Q 1630].

Cycloid C5H4O2N4

Xanthine.

Tafel, Julius, und Ach, Benno. Elektrolytische Reduction des Xanthins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1165–1169). [Q 1630].

Traube, Wilhelm. Ueber den Aufbau von Xanthinbasen und Harnsäuren aus der Cyanessigsäure. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 1, 1901, (89–91). [1910].

Cycloid C5H4O3N4

Uric Acid.

Bouillet, H. Action de l'acide iodique sur l'acide urique et dosage de cet acide. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (251-255). [6300].

Folin, Otto, und Shaffer, Phil. A. Ueber die quantitative Bestimmung der Harnsäure im Harn. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901 (552–572). [6500 Q 8313].

U 2

356

Tafel, Julius. Reductionsproducte der Harnsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (258–278). [Q 1635].

--- Reduction-producte aus methylirten Harnsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (279-291).

----- Ueber die Tetrahydroharnsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1181-1184). [1310] Q 16357.

Traube, Wilhelm. Ueber den Aufbau von Xanthinbasen und Harnsauren aus der Cyanessigsäure. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 1, 1901, (89–91).

Solubility [in dilute sulphuric acid]. Tafel, Julius. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (258-278).

Cycloid C.H.ON.

Deoxyxanthine

NH. ('II2. C. NH CH(Desoxyxanthine) CO.NH.C.N

Tafel, Julius, und Ach, Benno. Elektrolytische Reduction des Xanthins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1165–1169). [Q 1630].

Cycloid C5H3O2N4

Purone

NH.CH₂.CH.NH CO.NH.CH.NH

Tafel, Julius. Reductionsproducte der Harnsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (258–278). [Q 1635].

Iso-Purone

CO NH. CH₂ CH. NH. CO. NH₂

Reductionsproducte Tafel, Julius. der Harnsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (258–278). [Q 1635].

Cycloid C5H8O3N4

Tetrahydrouric Acid

NH2. CO. NH. CH CH2. NH CO

Reductionsproducte Tafel. Julius. der Harnsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (258-278). [Q 1635].

Tafel, Julius. Ueber die Tetrahydroharnsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1181-1184). [1310 Q 1635].

Cycloid C.H.ON.

8 - Oxy - 6 - Methyl - purine

N. CMe: C. NH CH. N=C. NH

and the corresponding thio-com-

pound C,H,N₄S **Gabriel**, S[iegmund], und Colman, J.

Synthesen in der Purinreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234-1257). [Q 1630].

Cycloid C6H10O2N4

4 or 3-Methyl-purone

NH.CH₂.CH.NH CO.NMe.CH.NH

Tafel, Julius. Reductionsproducte aus methylirten Harnsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (279-291).

4 or 3-Methyl-isopurone

CO NH . (H₂ CH . NH . CO . NH₂ Tafel, Julius. Berlin, Ber. D. chem.

Ges., 34, 1901, (279-291).

Cycloid C7H12O2N4

4: 6 or 1: 3-Di-methyl-purone

NMe.CH₂.CH.NH CO.NMe.CH.NH

Tafel, Julius. Reductionsproducte aus methylirten Harnsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (279-291).

3:9-Di-methyl-purone

NH. ('H2. ('H. NH CO. NMe. CH. NMe)

Tafel, Julius. Berlin, Ber. D. chem Ges., 34, 1901, (279-291).

7:9-Di-methyl-purone

NH. CH₂. CH. NMe CO. NH. ČH. NMe

Tafel, Julius. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (279-291).

Cycloid C₅H₁₀O₂N₄

Caffeine (Theine).

Bertrand, Gabriel. Sur la composition chimique du café de la Grande Comore. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (162-164).

Sur la composition chimique du café de la Grande-Comore. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (379-381). [6500].

Nestler, A[nton]. Ein einfaches Verfahren des Nachweises von Them und seine praktische Anwendung. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (289–295). [6500 Q 1885 9180 M 3120 5400].

Paul, Theodor. Untersuchungen über Theobromin und Kaffein und ihre Salzbildung. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (48–90). [7250 Q 9180 3120].

Suzuki, Umetarō. . . . [Theine in the Seeds and Germinating Seedlings] of Tea Plants. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1901, (289–296). [M 3120].

— On the Localisation of Theine in Tea Leaves. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1901, (297–298). [M 3120].

> Cycloid C8H14O2N4 1:3:7-Tri-methyl-purone

NMe.CH2.CH.NMe CO.NMe.CH.NH Tafel, Julius. Reductionsproducte aus methylirten Harnsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (279-291).

Tri-methyl-isopurone

The intriprisopurone

(**O'NMe.('1) CH.NMe.('0).NH₂

**Tafel, Julius. Berlin, Ber. D. chem.

Ges., **34**, 1901, (279–291).

Cycloid C9H16O2N4 Tetramethylpurone

NMe.CH₂.CH.NMe CO.NMe.CH.NMe

Julius. Reductionsproducte aus methylirten Harnsäuren. Berlin Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (279-291).

> Cycloid C₁₂H₁₀O₂N₄ [From anilopyrine].

Michaelis, A., und Gunkel, E. Ueber die Einwirkung von Anilin und von Ammoniak auf das Chlormethylat des Phenylmethylchlorpyrazols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (723-727).

Cycloid C₁₂H₁₀O₅N₄ Carboxy-pyrazolone-benzene-azoacetic acid

 PhN_2 . $\mathrm{CH}(\mathrm{CO}_2\mathrm{H})$. $\mathrm{C} \stackrel{\mathrm{CH}_2}{=} \mathrm{CO}_2\mathrm{H}$

1-Carboxy-5-pyrazolone-3-p-nitrobenzeneazo-acetic acid. A mide of the ethyl
ester NO₂. C_bH₄. N₂. CH (CO₂Et)
('H₂. C')
N. N. CO. NH₂
Bülow, Carl, und Höpfner, Wilhelm.
Beiträge zur Kenntniss der Combina-

tionen des Acetondicarbonsäureäthylesters mit Diazoverbindungen und Beobachtungen über die Spaltungsproducte jener Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (71–90). [1310 1740 7050 1720 1940].

Cycloid C₁₅H₁₂O₇N₄ i.e.

o-Oxybenzylidene-bis-barbituric acid. $\left(\begin{array}{c} \text{CO}\left(\begin{array}{c} \text{NH.CO}\\ \text{NH.CO} \end{array}\right) \text{CH.} \right)_{2} \text{CH.C}_{6} \text{H}_{4} . \text{OH}$

Conrad, M[ax], und Reinbach, H. Condensationen von Barbitursäure und Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1339–1344). [1340 1940].

Cycloid C16H14ON4

 $\begin{array}{ccc} \textbf{Phenyl-methyl-benzene-azo-pyrazo-} \\ \textbf{lone} & & \text{PhN}_2 \text{.} \text{CH} \underbrace{\text{CMe: N}}_{\text{CO...} \text{NPh}} \end{array}$

1 - Nitrophenyl - 3-methyl-4-benzene-azo-5-

 $\begin{array}{c} \textit{pyrazolone} \\ \text{C}_{6}\text{H}_{5}\text{. N}_{2}\text{. CH} \\ \begin{array}{c} \text{CMe: N} \\ \text{CO} & \text{N. C}_{6}\text{H}_{4}\text{NO}_{2} \end{array}$

Bülow, Carl, und Höpfner, Wilhelm. Beiträge zur Kenntniss der Combinationen des Acetondicarbonsäureäthylesters mit Diazoverbindungen und Beobachtungen über die Spaltungsproducte jener Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (71-90). [1310 1740 7050 1720 1940].

1-p-Nitrophenyl-3-methyl-4-p-nitrobenzene-azo-5-pyrazolone

Bülow, Carl, und Höpfner, Wilhelm. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901 (71-90).

Cycloid C17H14O3N4

Phenyl-pyrazolone-benzene-azoacetic acid

 PhN_2 . $CH(CO_2H)$. $C CH_2$. CON - NPh

1-Phenyl-5-pyrazolone-3-p-nitrobenzeneazo-acetic acid

 $\mathrm{XO_2C_6H_4}$, $\mathrm{X_2}$, $\mathrm{CH(CO_2H)}$, $\mathrm{C} \subset \mathrm{Y}$, $\mathrm{\dot{N}Ph}$

and its ethyl ester.

Bülow, Carl, und Höpfner, Wilhelm. Beiträge zur Kenntniss der Combinationen des Acetondicarbonsäureäthylesters mit Diazoverbindungen und Beobachtungen über die Spaltungsproducte jener Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (71-90). [1310 1740 7050 1720 1940].

Phenyl-benzene-azo-pyrazoloneacetic acid

1-Phenyl-4-p-nitrobenzene-azo-5-pyrazolone-3-acetic acid

 $NO(-C_1H_2,N_1,CH < \frac{C(CH_2,CO_2H)}{CO_2+-NPh})N$

and its ethyl ester.

Bülow, Carl, und Höpfner, Wilhelm. Beiträge zur Kenntniss der Combinationen des Acetondicarbonsäureäthylesters mit Diazoverbindungen und Beobachtungen über die Spaltungsproducte jener Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (71–90). [1310 1740 7050 1720 1940].

Cycloid C18H14O3N4

Naphthatetrazine-tetra-acetic acid.

 $\begin{array}{c} E \ they \ l \ est \ er \ C_{25}H_{30}O(N_4) \ i.e. \\ C_{6}H_{2} \ \left(\begin{array}{c} N:C:CH_{2},CO(Et) \\ N:C:CH_{3},CO(Et) \end{array} \right). \end{array}$ [The three isomerides].

Thomas-Mamert, R., et Striebel, A. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (712-725). [1310 1630].

Cycloid C₅₂H₁₇O₂N₄Br

Bromo-oxy-dinaphthaphenazine oxide.

Lindenbaum, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1050–1060). [1540–1640–1940–1530].

AZONIUM CYCLOIDS WITH FOUR NITROGEN ATOMS.

$\textbf{Cycloid} \quad C_{22}H_{16}N_4Cl_2$

9-Chloro-5-amino-αβ-naphthaphenazine aminophenylochloride NH₂C₁₀H₅: N₂(C₆H₄NH₃)Cl: C₆H₅Cl Kehrmann, F., und Krazler, S. Berlin, Ber D. chem. Ges., **34**, 1901, (1102–1108). [5020 1630].

Cycloid Cg4H1.N4Cl

7-Chloro-phenyl 2, 3-diamino-phenazine 5-phenylochloride C.H.Cl N== C.CH:C.NHPh NPhCl:C.CH:C.NH2

Kehrmann, F., und Guggenheim, B. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1217–1224). [5020].

Cycloid C25H19O4N4C1S

9 - Chloro - 5 - acet - p - aminophenyl - amino- $\alpha\beta$ -naphthaphenazine 3-sulphonic acid. Anhydride of the methylohydroxide.

Kehrmann, F., und Müller, H. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1095-1101). [5020 1630].

Cycloid C34H25N4Cl

Diphenylnaphthaphenosafranine chloride

PhNH. C₁₀H₅: N₂PhCl: C₆H₅NHPh (Diphenyl-5, 9-diamino-aβ-naphthaphenazine phenylochloride).

Kehrmann, F., und Hiby, W. Ueber Chlor-Derivate von Azoniumfarbstoffen. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1085–1095). [5020—1630].

Cycloid CooH29N4Cl

Di-p-tolyl-naphthaphenosafranine chloride

C₇H₇NH. C₁₆H₅: N₂PhCl: C₆H₂NHC₇H₇ (Di-p-tolyl-5, 9-diamino-aβ-naphthaphenazing physiologidaride).

phenazine phenylochloride).

Kehrmann, F., und Hiby, W. Ueber Chlor-Derivate von Azoniumfarbstoffen.

I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1085–1095). [5020 1639].

Cycloid C₃₇H₃₁N₄Cl

Ditolyl-5, 9,-diamino-αβ-naphthaphenazine 7-p-tolylochloride

C₇H₇NH.C₁₆H₅:N₂(C₇H₇Cl):C₆H₃NHC₇H₇ **Kehrmann**, F., und Krazler, S. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1102-1108). [5020 1630].

CYCLOIDS WITH FIVE NITROGEN

Cycloids CsH5N5

2-Amino-purine N:CH — C.XH C(NH₂):N.C.X

Tafel, Julius, und Ach, Benno. Reductionsproducte aus Guanin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1170–1181). [Q 1630].

Methyl-azimino-pyrimidine

X.C'Me:C'.XH \,. (H. N-C. N (Methyl-benzpentazine).

Gabriel, S., und Colman, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234-1257). [Q 1630].

Cycloid CsH7N5 Deoxyguanine

NH . (H₂ . C. NH \ (III ('(NH₂) : N . C . N = (Desoxyquanine).

Tafel, Julius, und Ach, Benno. Reductionsproducte aus Guanin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1170-1181). [Q 1630].

Cycloids C5H3N5 2, 5, 6-Triamino-4-methylpyrimidine

 $C(XH_2) = X \cdot CMe$ $X \cdot C(XH_2) = C \cdot XH_2$

Gabriel, S[iegmund], und Colman, J. Synthesen in der Purinreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234-1257). [Q 1630].

Cycloid (6H7N5 2-Amino-6-methyl-purine

N . CMe : C . NH CH

Gabriel, S[iegmund], und Colman, J. Synthesen in der Purinreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1234-1257). [Q 1630].

Cycloids C11H9N5 Amino-phenyl-purine.

 $N: C(XH_2) . C.X$ CH : N . C. NPh/ 9-Phenyl-adenine.

Fourneau, Ernest. Ueber 9-Phenyladenin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 11901, (112–118).

2:8-Dichloro-6-amino-9-phenyl-purine

 $N: C(NH_2) \cdot C \cdot X$ CCl : X . C. NPh

Fourneau, Ernest. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (112-118).

2-Chloro-8-oxy-G-amino-9-phenyl-purine C₁₁H₈N₅Cl i.e.

 $N: C(NH_2) . C. NH$

Fourneau, Ernest. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (112-118).

Cycloid C.H. S.

Phenylamino-diphenyl-fluorindine NHPh. C. Ha: NoPh: C. Ha: NoPh: C. Ha

Kehrmann, F., und Guggenheim, B. Zur Kenntniss der Fluorindine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1217-1224). [5020].

CYCLOIDS WITH FIVE NITROGEN ATOMS AND OXYGEX.

> Cycloid C4H7O2N5 Imino-allantoin

Doebner, O[skar], und Gärtner, S. Ueber Verbindungen der Glyoxylsaure mit Guanidin und Amidoguanidin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (1-8). [1310 1660].

Cycloid C5H5ON5

Guanine NH.CO.C.NH CH

Hugounenq, L. De la présence de la guanine dans l'acide urique commercial. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (167-169).

Tafel, Julius, und Ach, Benno. Reductionsproducte aus Guanin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1170-1181). [Q 1630].

Cycloid C11H9ON5 Oxy-amino-phenyl-purine.

C(NH2): N.C. NPh

Fourneau, Ernest. Ueber 9-Phenyladenin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (112-118).

Cycloid C₁₁H₉O₂N₅

2: 8-Dioxy-6-amino-9-phenyl-purine.

 $N: C(NH_2) \cdot C \cdot NH$ CO.NH . Ü.NPh /

Fourneau, Ernest. Ueber 9-Phenyladenin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (112–118).

Cycloid C32H19O2N5

Dioxydinaphthaphenazine-imide.

Lindenbaum, S. Einwirkung von 2, 3-Dibrom-a-Naphtochinon auf o-, m- und p-Phenylendiamin, sowie einige neue Derivate des α, β-Naphtophenazins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1050-1060). [1940 1530].

CYCLOID WITH SIX NITHOGEN ATOWS.

Cycloid C42H30N6 Diphenyl-diamino-diphenylfluorindine.

NHPh. C. Ha: N. Ph. C. Ha N. Ph. C. Ha.

Kehrmann, F., und Guggenheim, B. Zur Kenntniss der Fluorindine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1217-1224). [5020].

CYCLOIDS CONTAINING SEVERAL ELEMENTS BESIDES CARBON.

(TCLOIDS CONTAINING OXYGEN AND NITROGEN IN CLOSED CHAINS.

GENERAL.

Conrad, M[ax], und Reinbach, H. Condensationen von Barbitursäure und Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1339-1344). [1930].

Eibner, A., und Lange, O. Zur Constitution des Chinophtalons und der beiden isomeren Chinophtaline. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (303–356). [5020 1930].

Hantzsch, A[rthur], und Schwab, Otto. Zur Kenntniss der Condensationsproducte aus Aldehyden und Aminen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (822-839). [1430 1630 1920].

Lindenbaum, S. Einwirkung von 2, 3-Dibrom-α-Naphtochinon auf o-, m- und p-Phenylendiamin, sowie einige neue Derivate des α, β-Naphtophenazins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1050–1060). [1930–1530].

Marchlewski, L[eon], et Sosnowski, J[an]. Synthèse d'un nouveau système annulaire: la cumarophénazine et ses dérivés (Polish). Kraków, Rozpr. Akad., A., 41, 1901, (297–305). [1930].

Cycloid C4H9ON Morpholine

 $NH \left\langle \begin{array}{c} CH_2 \cdot CH_2 \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{array} \right\rangle O$ (Imino-diethyl oxide).

Marckwald, W[illy], und Chain, M. Ueber die Darstellung des Morpholins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1157–1159). [3010 1630 1330 Q 91307.

Cycloid C5H5O3N 3-Methyl-isoxazole 5-carboxylic acid

CMe CH C. CO.H

Wolff, Ludwig. Ueber ein neues Con-densationsproduct der Brenztrauben-säure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (1–22). [1310 1910 1930].

Cycloid CHON Dimethyl-iso-oxazyl-acetic acid

X C. CMe C. CH₂. CO₂H

March, F. Paris, C.-R. Acad. sci.,

132, 1901, (697–699). [1310].

Cycloid CoH6O4No

Furfurylidene-barbituric acid. CO \(\frac{\text{XH.CO}}{\text{XH.CO}} \) C: CH.C4H3O

Conrad, M[ax], und Reinbach, H. Condensationen von Barbitursäure und Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1339–1344). [1930 1340].

Cycloid C11H9O4N3

Iso-oxazolone-benzene-azo-acetic acid

 PhN_2 , $CH(CO_2H)$, $C < CH_2$, CO $N \rightarrow O$

5-1so-oxazolone-3-p-nitrobenzene-azo-acetic acid. Ethylester

 NO_2 , $\mathrm{C}_i\mathrm{H}_4$, N_2 , $\mathrm{CH}(\mathrm{CO}_2\mathrm{Et})$, $\mathrm{C} \stackrel{\textstyle \checkmark}{\sim} \mathrm{CH}_2$, CO Bülow, Carl, und Höpfner, Wilhelm. Beiträge zur Kenntniss der Combina-

tionen des Acetondicarbonsäureäthylesters mit Diazoverbindungen und Beobachtungen über die Spaltungsproducte jener Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (71–90). [1310 1740 7050 1720 1930].

Cycloid C₁₁H₁₆O₂N₂ Pilocarpine.

Pinner, A[dolf], und Kohlhammer, E. Ueber Pilocarpin. (III. Mitteilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (727-736). [3010 1340 1350 M 3120 Q 1260].

Cycloid C₁₃H₁₆O₄ Methyl-αβ-cyclotrimethylenedaphnetin.

Dieckmann, W. Ueber cyklische β-Ketoncarbonsäureester. Liebigs Ann.
 Chem., Leipzig, 317, 1901, (27–109).
 [1340 1540 1910 1930 1310].

Cycloid C14H8ON2 Coumarophenazine $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} X:C\cdot C_6H_4 \\ X:C\cdot C_6 \end{array} \right\rangle$

Marchlewski, I.[eon], et Sosnowski, J[an]. Synthèse d'un nouveau système annulaire: la cumarophénazine et ses dérivés (Polish). Kraków, Rozpr. Akad., A., 41, 1901, (297–305). [1910].

 Synthese eines neuen Ringsystems, Cumarophenazin und Derivate (Polish). Cracovie, Bull. Intern. Acad., 1901, (160-161).

 Zur Kenntniss des Isatins und seiner Derivate. VI. Mittheilung: Ueber Cumarophenazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1108-1112). [5010].

Cycloid C14H11O2N Quinosuccinone

 C_9NH_6 . $CH: C \subset C_2H_4$ CO Eibner, A., und Lange, O. Zur Constitution des Chinophtalons und der beiden isomeren Chinophtaline. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (303-356). [5020 1640].

Cycloid C16H18O2N2 Mesoporphyrin.

Nencki, M[arcell], und Zaleski, J. Ueber die Reductionsproducte des Hämins durch Jodwasserstoff und Phosphoniumjodid und über die Constitution des Hämins und seiner Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (997-1010). [4010 1930 Q 1156].

$\textbf{Cycloid} \quad C_{18}H_{11}O_2N$ Quinophthalone ('9NH6.CH:C'(1H4)

and its bromo, nitro, and di-nitro derivatives.

Eibner, A., und Lange, O. Zur Constitution des Chinophtalons und der beiden isomeren Chinophtaline. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (303-356). [5020 1640].

Cycloid C18H12ON2 α-Quinophthaline

 C_9NH_6 . $CH: C \xrightarrow{C_6H_4} C: NH$ and its bromo derivative.

Eibner, A., und Lange, O. Zur Constitution des Chinophtalons und der beiden isomeren Chinophtaline. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (303-356). [5020 1640].

Cycloid C18H13O3N

Oxyquinolyl-methylphthalide

C₉NH₆, CH₂, C(OH) C₉H₄ C(O) **Eibner**, A., und Lange, O. Zur Constitution des Chinophtalons und der beiden isomeren Chinophtaline. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (303-356). [5020 1640].

Cvcloid C18H18N2O

Benzyl-antipyrine

CMe : NMe $C(C_7H_7) : C$ NPh O

Michaelis, A[ugust], Voss, U., und Greiss, M. Ueber einige Phenylalkyl-5-halogen-pyrazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1300–1308). [1930].

Cycloid CasH16ON2

B-o- (and m-) Methyl-isorosindone $C_{16}H_6: N_2Ph(C_6H_2MeO)$

Fischer, Otto. Zur Kenntniss der Isorosindulin- resp. Isorosindon-Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (940–949). [5020 1930 1230

Cycloid C24H16ON2

Quinophthalone-anil

 C_5H_6N , CH: $C < C_6H_4 > C$: NPh

Eibner, A., und Lange, O. Zur Constitution des Chinophtalons und der beiden isomeren Chinophtaline. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (303-356). [5020 1640].

Cvcloid C28H17ON

Phenanthroxazine

 C_6H_4 . C. NH. C. C_6H_4

C₆H₄.C.O.C.C₆H₄

Bamberger, Eug., und Grob, Jacob. Ueber das Verhalten des Phenanthrenchinons gegen Phenylhydrazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (533-539). [1540 1630 1530 1930].

Japp, Francis R., und Davidson, W. B. Ueber das Phenanthroxazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (806).

Cycloid CaH16ON4

Dinaphthaphenazine-furane.

Lindenbaum, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1050-1060). [1530 19301.

Cycloid CallanoNa

Dinaphthaphenazine-oxazine. Lindenbaum, S. Berlin, Ber. D. chem.

Ges., 34, 1901, (1050-1060). [1530 19307.

CYCLOIDS CONTAINING SULPHUR AND NITROGEN IN CLOSED

FOUR ELEMENTS IN MOLECULE.

Cycloid C3H3NS

Thiazole S-CH-N

Derivatives of Aminothiazole and

Hantzsch, A[rthur], und Witz, Rudolf. Ueber Anile aus Thiophenaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (841-847). [1920].

Cycloid C8H7N3S Aminophenylthiodiazole

 $S \left(\begin{array}{c} CPh : N \\ C(NH_2) \end{array} \right) X$

Young, George, and Eyre, William. [Aminophenylthiodiazole, and its acetyl and methyl derivatives]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (54-60).

Cycloid C9H9N3S

Iminophenylmethylthiodiazoline

SCPh: N C(NH). NMe

Young, George, and Eyre, William. [Iminomethylphenylthiodiazoline and its acetyl derivative]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (58-59).

Cycloid C14H11N3S

Sulphydro-phenyl-phenyliminothiodiazoline

SC(NPh) . NPh

(Phenyl-thiobiazolone-anil-thiol ..

Busch, M[ax], und Holzmann, Herm. Ueber die isomeren Thiosemicarbazide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (320-345). [1930 1710 1720].

Methyl ether. SC(SMe): N C(NPh): NPh

(Phenyl-thiobiazolone-anil-thio-methane)

Busch, M[ax], und Wolpert, E. Ueber die Einwirkung von Senfölen auf Dithiocarbazinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (304-320). [1930].

Cycloid CaHuNS.

Phenylamino-phenyldithiodiazolone

SCS — NPh C(NHPh) : N

Busch, M[ax], und Holzmann, Herm. Ueber die isomeren Thiosemicarbazide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (320–345). [1930 1710 1720].

Cycloid C15H13N3S

Sulphydro-phenylimino-tolylthiodiazoline

 $S \stackrel{C(SH)}{=} : N$ $C(NPh) \cdot \dot{N} \cdot C_7H_7$

Tolul-thiobiazolone-anil-thiol.

Busch, M[ax], und Wolpert, E. Ueber die Einwirkung von Senfölen auf Dithiocarbazinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (304–320). [1930].

Methylether.
SC(SMe): N
C(NC7H7). NPh

Phenyl-thiobiazolone-tolylimide-thiomethane.

Busch, M[ax], und Wolpert, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (304-320).

Cycloid C20H15N3S

Phenylimino-diphenyl-thiodiazoline

C(NPh) NPh . N S — CPh

(Diphenyl-thiobiazolone-anil).

Busch, M[ax], und Holzmann, Herm. Ueber die isomeren Thiosemicarbazide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (320-345). [1930 1710 1720].

FIVE ELEMENTS IN MOLECULE.

Cycloid C.H.ON.S

Phenylthiodiazolone

SCO . NPh [Derivatives].

Busch, M[ax], und Wolpert, E. Ueber die Einwirkung von Senfölen auf Dithiocarbazinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (304-320). [1930].

CYcloid C.H.ON.S.

Sulphydro-phenyl-thiodiazolone

 $S \subset C(SH): X$ $S \subset C(SH): X$ $C(O) = \mathring{X}Ph$ Phenyl-thiodiazolone-thiomethane ./C(SMe) : N CO -- NPh

Busch, M[ax], und Wolpert, E. Ueber die Einwirkung von Senfolen auf Dithiocarbazinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (304-320). [1930].

Cycloid CoHONOS Sulphydro-tolyl-thiodiazolone

 $\begin{array}{c} \text{SC(SH): N} \\ \text{CO} = \text{NC-H}_7 \end{array} \quad \textit{Methyl other.} \\$

 $S \stackrel{\textstyle < C(SMe) : N}{\textstyle < CO = - NC_7H_7} \\ \textstyle Tolyl-thiobiazolouv-thiomethanw.$

Busch, Mfax], und Wolpert, E. Ueber die Einwirkung von Senfölen auf Dithiocarbazinsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (304-320).

Cycloid C15H12ON2S Diphenyl-\psi-thiohydantoin

NPh C(NH).S CO — CHPh Wheeler, Henry L. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (345-360).

Cycloid C₁₆H₁₈N₃ClS

Michaelis, Leonor. Das Methylenblau und seine Zersetzungsprodukte. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 1, 29, 1901, (763-769).[5020 R 0300 O 0130 L 03007.

CYCLOIDS CONTAINING PHOS-PHORES AND OXYGEN.

Cycloid C14H23O2P

Tolyl-diethylphosphor-methylketobetaïne

 $C_7H_7PEt < \frac{O}{CH_2}CMe$. OH Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103). [1130].

Cycloid C19H25O2P Tolyl-diethyl-phosphorphenylketobetaïne

C7H7PEt2CH2CPh.OH

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Cycloid C23H23O2P

Tri-p-tolyl-phosphorbetaine

(C₇H₇)₃P C₁ C₁ C₂ C₂ Michaelis, A[ug.]. Ueber die Chlor-

phosphine der aromatischen Reihe und ihre Derivate. [Zweite Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Cycloid CaH27OP

Tri-p-tolyl-methyl-phosphorketobetaïne

 $(C_7H_7)_3P \left\langle \stackrel{O}{CH_2} \right\rangle CMe \cdot OH$

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Cycloid C.H.O.P

Tritolylphosphor-phenylketobetaine $(C_7H_1)_3P = \begin{pmatrix} O \\ C'H_2 \end{pmatrix} C'Ph \cdot OH$

Michaelis, A[ug.]. Ueber die Chlorphosphine der aromatischen Reihe und ihre Derivate. [Zweite Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43-103).

UNCLASSIFIED CYCLOIDS. 1950

Acid C4H5O5N3

Vogel, Curt v. Ueber die Condensation von Isodialursäure mit Thioharnstoff. (Mitgetheilt von Robert Behrend.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (259-268). [1930].

Canarin [from ψ-sulphocyanogen]. $(C_0H_6ON_8S_7)x$.

Goldberg, A. Kanarin und Pseudo-schwefelcyan. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (41–48). [5020].

Compound $C_{16}H_{26}O_{11}N_{12}S_3$

[from isodialuric acid and thio-urea.] Vogel, Curt v. Ueber die Condensa-tion von Isodialursäure mit Thioharnstoff. (Mitgetheilt von Robert Behrend.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (259–268). [1930].

Salt C16H17O15N7Na2

Vogel, Curt v. Ueber die Condensation von Isodialursäure mit Thioharnstoff. (Mitgetheilt von Robert Behrend). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (259-268). [1930]

ψ-Sulphocyanogen

Is not CHNS but a mixture containing CH₂ON₄S and CH, ON S₇].

Goldberg, A. Kanarin und Pseudoschwefelevan. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (41-48). [5020].

2000 ORGANO - METALLIC AND ALLIED COMPOUNDS.

GENERAL.

Béhal, et Tiffeneau. Sur un isomère de l'anéthol et sur la constitution de ce dernier. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (561-563). [1230 1530].

Blaise, E. E. Nouvelles réactions des dérivés organométalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (38–41).

Nouvelles réactions des dérivés organométalliques (II). Ethers a alcoyls β cétoniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (478–480). [1310 1330 1510 1530].

Nouvelles réactions des dérivés organométalliques. Ethers & cétoniques non-substitués. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (978–980). [1310—1930].

Kuhn, C. Ein Beitrag zur Geschichte der Acetylen-Industrie nebst Anhang der Königlichen Allerhöchsten Verordnung, die Herstellung, Aufbewahrung und Verwendung von Acetylengas und die Lagerung von Karbiel betreffend, vom 26. Juni 1901. München und Berlin (R. Oldenbourg), 1901, (38). 22 cm. 0,80 M. [1120 0910].

Kraft, F[riedrich], und Neumann, R. Ueber Verdrängungen in der Phosphor-Arsen-Antimon-Gruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (565–569). [0570 0140 0680].

Masson, Henri. Synthèses d'alcools tertiaires de la série grasse. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (483–485). [1210 1120].

Phillips, Francis C. Compounds of Methyl Sulphide with Halides of Metals. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (250–258). [0250 1110].

Sandmann, O. Die Carbidindustrie und ihre Beziehungen zur technischen Chemie. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (673–675). Valeur, Amand. Action des éthers d'acides bibasiques sur les composés organométalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (833-834). [1220 1210].

Borox Compounds.

General.

Michaelis, A[ug.] Ueber aromatische Borverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (19–43, mit Taf.).

Richter, E. Ueber aromatische Borbromide und über die Borbenzoësäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26-40).

Phenyl Compounds containing Boron.

Phenyl borobromide PhBBr.

Richter, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26–40).

Diphenyl-borobromide Ph₂BBr

Richter, E. Ueber aromatische Borbromide und über die Borbenzoësäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26–40). [1330].

Diphenyl-boric Acid Ph₂.B.OH Richter, E. Liebigs Ann. Chem.,

Richter, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26–40).

p-Borobenzoic Acid

CO.H. C.H. B(OH).

Richter, E. Ueber aromatische Borbromide und über die Borbenzoësäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26–40).

Tolyl compounds containing Boron

p-Tolyl borobromide C₇H₇BBr₂

Richter, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (26–40).

p-Tolyl boroxide

 C_7H_7BO

Richter, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26–40).

Di-p-tolyl-boric Acid. Anhydride $(C_7H_7)_2B.O.B(C_7H_7)_2$

Richter, E. Ueber aromatische Borbromide und über die Borbenzoësäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (26–40). [1330].

Xylyl Compounds containing Boron.

o-Xylyl borochloride [1:2:4] C₈H₃Me BCl m-Xylyl borochloride [1:3:4] C₄H₄Me BCl₂

p-Xylyl borochloride [1:4:2] C. H. Me B.C.L.

Thevenot, G. Ueber die Xylylborchloride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (20-25).

m-Xylyl borobromide C₈H₉BBr₂ Richter, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26–40).

m-Xylyl boroxide

[1:3:4] (',H,Me,Bt)

Thevénot, G. Ueber die Xylylborchloride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig,
315, 1901, (20-25).

o-, m- and p- **Xylyl-boric acids** [1:2:4], [1:3:4] and [1:4:2] C_bH₁Me₂B(OH)₂

Thevénot, G. Ueber die Xylylborchloride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (20-25).

ψ-Cumyl compounds containing Boron.

ψ-Cumyl borobromide C₆H₂Me₃. BBr₂ Richter, E. Ueber aromatische Borbromide und über die Borbenzoësäure. Liebigs Ann Chem., Leipzig, 315, 1901, (26–40).

 ψ -Cumyl boroxide $C_6H_2Me_3$. BO Richter, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26–40).

Magnesium Compounds. General.

Blaise, E. E. Dérivés éthero-organomagnésiens. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (839–841).

Grignard, V. Action des éthers d'acides gras monobasiques sur les combinaisons organomagnésiennes mixtes. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (336-338). [1210 1310].

organomagnésiennes mixtes. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (559–561).

Action des combinaisons organomagnésiennes mixtes sur les méthylnaphtylcétones. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (497–499). [1130 1230].

Moureu, Ch. Nouvelles réactions des composés organomagnésiens. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (837–839).

Tissier et Grignard. Composés organométalliques du magnésium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (835–837). [1210].

Alkyl halogen Magnesium Compounds.

Béhal, A. Action des dérivés organométalliques sur les éthers-sels. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (480–482). [1310].

[Magnesium alkyl iodides and bromides, e.g. EtMgI and EtMgBr. Action on organic nitriles]. Blaise, E. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (38–41).

Methyl Compounds containing Magnesium.

Magnesium Methylo-iodide MeMgI.

Grignard, V[ictor]. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (336–338).

Tissier et Grignard. Action des chlorures d'acides et des anhydrides d'acides sur les composés organo-métalliques du magnésium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (683–685).

Compound of magnesium methiodide with acetone and ether

CMe3. OMgI, Et2O

Grignard, V. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (559–561).

Ethyl Compounds containing Magnesium.

Magnesium ethylo-bromide [Reactions].

Grignard, V[ictor]. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (336–338). [1210 1310].

[Magnesium-ethyl compounds with ether (EtMglEt₂O and EtMgBrEt₂O) and also with benzonitrile and toluonitrile).

Blaise, E. E. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (839–841).

Allyl compounds containing Magnesium.

Magnesium allyloiodide

Grignard, V. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (559–561).

2000 366

Benzenoid Compounds containing Magnesium.

Magnesium Phenylo-bromide

PhMgBr and

Magnesium Tolylo-bromide

Tissier et Grignard. Sur les composés organo-magnésiens aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1182–1184).

MERCURY COMPOUNDS.

General.

Dimroth, Otto. Ueber die Konstitution einiger pharmazeutisch wichtiger organischer Quecksilberverbindungen. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (352–354). [Q 9125].

Lumière, Auguste, Lumière, Louis, et Chevrotier. Sur de nouveaux composés organométalliques du mercure. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (145–146).

Action de l'oxyde de mercure sur quelques corps organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (635–637). [1230–1330–0380].

Chloro-mercuri-benzoic Acid

Richter, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (26–40). [0160].

PHOSPHORUS COMPOUNDS.

General.

Caven, R. M. . . . [Anilido- and toluido-] derivatives of phosphoryl chloride, and the space configuration of the valencies of phosphorus. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (26-27).

Phosphines. Phosphines C₁₂H₁₁P Diphenyl-phosphine Ph₂PH

Diphenyl-chlorophosphine C₁₂H₁, ClP i.e. Ph₂PCl

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Phenyl-phenyl-phosphine C₆H₄Ph. PH₂

Phenyl-phenyl-dichlorophosphine $C_{12}H_9Cl_2P$ i.e. C_6H_4Ph . PCl_2

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43-103).

Phosphines C_1, H_1, P Benzyl-phenyl-phosphine

CH₂Ph₊C₆H₄, PH₂
Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem.,

Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Benzyl-phenyl-dichloro-phosphine
C₁₂H₁₁Cl₂P i.e. CH₂Ph. C₆H₄PCl₂
and its derivatives CH₂Ph. C₆H₄PCl₄

and CH Ph. CH, PO(1).

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem.,
Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Phenyl-tolyl-phosphine

PhPH. C₆H₄Me

Phenyl-p-tolyl chlorophosphine (°₆H₅Pc¹). (°₈H₄Me **Michaelis**, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Phosphines $C_{14}H_{15}P$ Di-tolyl-phosphine $(C_7H_7)_2PH$

Di-p-tolyl-chlorophosphine (C₇H₇)₂PCl Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Phenyl-ethyl-phenyl-phosphine CH₂Ph. CH₂. C₆H₄. PH₂

(Dibenzyl-phosphine).

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Phenyl-ethyl-phenyl-chlorophosphine CH₂Ph.CH₂.C₆H₄PCl₂ and its dichloride C₁₄H₁₃PCl₄ and oxide C₁₄H₁₃POCl₂

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Phosphines $C_{15}H_{17}P$ Di-tolyl-methyl-phosphine $(C_2H_2)_2PMe$

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Phenyl-p-tolyl-ethyl-phosphine

and its methyloiodide.

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem.,
Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Phenyl- ψ -cumyl-phosphine $C_9H_{11}PHPh$

 $Phenyl-\psi-cumyl-chlorophosphine.$

 $C_6H_2Me_3$. PPhCl and its oxide $C_6H_2Me_3$. PPhOCl **Michaelis,** A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

$\begin{array}{c} \textbf{Phosphine} & C_{17}H_{21}P\\ \textbf{Phenyl-}\psi\textbf{-cumyl-ethyl-phosphine}\\ & C_{9}H_{11}PEtPh \end{array}$

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

 $\begin{array}{ccc} \textbf{Phosphine} & C_{18}H_{23}P \\ \textbf{Di-}\psi\textbf{-cumyl-phosphine} & (C_{9}H_{11})_{2}PH \end{array}$

Di-\(\psi\-cumyl-cldorophosphine\) (c', II_2Me_3), Pc'l

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem.,
Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Phosphine $C_{20}H_{10}P$ Phenyl-ditolyl-phosphine $C_6H_5P(C_7H_7)_2$

Chlorophenyl-di-p-tolyl-phosphine

C₆H₄Cl.P(C₇H₇)₂
and its oxide C₆H₄Cl.PO(C₇H₇)₂
sulphide C₆H₄Cl.PS(C₇H₇)₂
selenide C₆H₄Cl.PS(C₇H₇)₂
methylo-iodide, ethylo-iodide,
and benzylochloride.

Michaelia A. Tishiga Ann Chom

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43–103).

Phosphine C₂₁H₂₁P
Tri-p-tolyl-phosphine (C₇H₇)₃P
and its oxide (C₇H₇)₃PO,
sulphide (C₇H₇)₂PS,
selenide (C₇H₇)₂PSe,
methylo-iodide (C₇H₇)₇PMeI,
ethylo-iodide, n-and iso-propylo-

iodide and isobutylo-iodide.

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem.,
Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Compounds of tri-p-tolyl-phosphine with chloroacetic ether (C₇H₇), PCLCH₂, CO₂Et, with chloro-acetone (C₇H₇), PCLCH₂, CO₂CH₃ and with chloro-acetophenone (C₇H₇), PCLCH₂Bz

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Phosphine C₂₄H₂₇P Tri-xylyl-phosphines

 $(C_6H_3Me_2)_3P$ [1:3:4 and 1:4:2] and their oxides $(C_6H_3Me_2)_3PO$, sulphides, methylo-iodides and ethylo-iodides.

Michaelis, A[ug.]. Ueber die Chlorphosphine der aromatischen Reihe und ihre Derivate. [Zweite Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Phosphines C27H33P

Tri-mesityl-phosphine (C₆H₂Me₃)₃P and its methylo-iodide.

Michaelis, A[ug.]. Ueber die Chlorphosphine der aromatischen Reihe und ihre Derivate. [Zweite Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Tri-ψ-cumyl-phosphine (C₆H₂Me₃)₃P

and its bromide $(C_6H_2Me_3)_3PBr_2$, oxide $(C_9H_{11})_3PO$, sulphide $(C_9H_{11})_3PS$ and methylo-iodide $(C_9H_{11})_3PMeI$.

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43-103).

Phosphine Oxides

[Several of these oxides are noted under Phosphines].

Phosphine Oxide $C_{16}H_{19}OP$ Di-p-tolyl-ethyl-phosphine oxide $(C_7H_7)_2PEtO$

Michaelis, A[ug.]. Ueber die Chlorphosphine der aromatischen Reihe und ihre Derivate. [Zweite Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43–103).

Phosphine Oxide C21H21OP

Tri-tolyl-phosphine oxide $(C_2H_2)_3PO$

Trinitro-tri-p-tolyl-phosphine oxide (NO2. C7Hc).PO

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103). [1130].

Tri-amino-tri-p-tolyl-phosphine oxide (NH₂, C₇H₆)₃PO

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103). [1130].

Phosphino-Compounds.

$\begin{array}{c} \textbf{Phosphino-Compound} \\ \textbf{C}_{13}\textbf{H}_{11}\textbf{O}_{2}\textbf{P} \end{array}$

$\begin{array}{c} \textbf{Phosphino-diphenyl-methane} \\ \text{CH}_2\text{Ph.C}_6\text{H}_4 \cdot \text{PO}_2 \end{array}$

Michaelis, A[ug.]. Ueber die Chlorphosphine der aromatischen Reihe und ihre Derivate. [Zweite Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Phosphine Sulphide C14HaSP

Ditolyl-phosphine sulphide

(C-H.) PSCI

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Phosphorus Acids. General.

Michaelis, A[ugust], und Flemming, A. Ueber die Phosphinsäuren des Dibenzylmethans und des Oxymethylencamphers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1291–1300). [1130 1630].

Phosphinous Acids RT(OH)

Acid C. H. O.P.

Phenylphenyl-phosphinous acid

CH.CH.POH. Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem. Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Acid C. H. O P

Benzylphenyl-phosphinous acid CH Ph. C. II. PO H Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Acid CaHaco.P

Phenylethylphenyl-phosphinous acid

CH Ph. CH. C.H. PO H

Dibenzyl-phosphinous acid. Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Phosphinous Acids R'R"P.OH

Acid CasHaOP

Phenyl-p-tolyl-phosphinous acid.

Amilide CHEPPh. NHPh and p-Toluide C-H-PPh.NHC-H-Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Phosphinic Acids R'R"PO(OH)

Acid C13H13OP

Phenyl-p-tolyl-phosphinic acid

 $(C_7H_7)(C_6H_5)PO_9H$ Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Nitrophenyl-nitro-p-tolyl-phosphinic acid C₇H₅(NO₂) . P(C₁H₂NO₂)O₂H **Michaelis,** A. Liebigs Ann. Chem.,

Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Acid CaH15()P

Di-p-tolyl-phosphinic acid (C₇H₇), PO₂H

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Di-nitro-di-p-tolyl-phosphinic acid (NO2. C-H,) PO H

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Tolyl-benzyl-phosphinic acid C-H-P(CH Ph)O-H

and its phenyl ester. Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Acid CaHao,P

Phenyl-\psi-cumyl-phosphinic acid

C. H. Me. PPhO. H

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Trinitrophenyl-\psi-cumyl-phosphinic acid ('.H.(NO)) .P(C.H.NO)O.H Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem.,

Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Phosphinic Acids RTO(OH), (Phosphonic Acids).

Acid CH.O.P

Oxymethylene-camphor phosphinic acid C: H:20: CHPO(OH),

Michaelis, A[ugust], und Flemming, Ueber die Phosphinsäuren des Dibenzylmethans und des Oxymethylencamphers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1291–1300). [1130 1630].

Acid CDH 103P

Phenylphenyl-phosphinic acid

C.H. C.H. PO.H. (Diphenyl phosphonic acid).

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Acid C.H.O.P

Benzoylphenyl-phosphinic acid C.H. CO. C.H.PO.H.

(Benzophenone phosphonic acid)

Its salts, phenylhydrazone, and oxime.

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

 $\begin{array}{ccc} \textbf{Acid} & C_{13}H_{13}O_{3}P \\ \textbf{Benzylphenyl-phosphinic} & \textbf{Acid.} \\ & CH_{2}Ph \cdot C_{6}H_{4} \cdot PO_{3}H_{2} \end{array}$

(Diphenylmethane phosphonic acid).

Michaelis, A. Liebigs Ann. (hem.,

Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Dichlorobenzylphenyl-phosphinic acid. (hloride. C₆H₅.CCl₂.C₆H₄.POCl₂. (Dichlorodiphenylmethane phosphonic acid. Chloride).

acid. Chloride).

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem.,
Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Acid ('14H15()3P

 $\begin{array}{c} \textbf{Phenyl-ethylphenyl-phosphinic acid} \\ \text{CH}_2\text{Ph.} \text{CH}_2 \text{.C}_8\text{H}_4 \text{.PO}_3\text{H}_2 \\ \text{(Dibenzyl phosphonic acid).} \end{array}$

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

Acid C15H17O3P

Dibenzylcarbinyl-phosphinic acid (PhCH₂)₂CH . PO(OH)₂

(Diphenyl-propane phosphonic acid or Dibenzyl-methane phosphonic acid) And its salts, chloride (C₇H₇)₂CH. POCl₂, anhydride, amic acid, and anilide.

Michaelis, A[ugust], und Flemming, A. Ueber die Phosphinsäuren des Dibenzylmethans und des Oxymethylencamphers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1291–1300). [1130–1630].

Carboxylic Acids containing Phosphorus.

Acid C₁₄H₁₃O₄P

Carboxyphenyl-p-tolyl-phosphinic acid CO₂H.C₆H₄.P(C₇H₇)O₂H Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43–103).

 $\begin{array}{c} \textbf{Acid} & C_{20}H_{15}O_5P\\ \textbf{Phenyl-dibenzophosphinic} & \textbf{acid}\\ & C_8H_8PO(C_8H_4,CO_9H)_9 \end{array}$

Chlorophenyl-dibenz) phosphinic acid C_0H_4CI . $PO(C_0H_4CO_2H)_2$

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43–103).

 $\textbf{Acid} = C_{21}H_{15}O_7P$

Tri-p-benzophosphinic acid

PO(C₆H₄, CO₂H)₃ **Michaelis**, A[ug.]. Ueber die Chlorphosphine der aromatischen Reihe und ihre Derivate. [Zweite Abhandlung.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (43-103). [1130].

(n-1881)

Phosphorus Acids containing Sulphur.

Acid C14H15OSP

Ditolyl-thiophosphinic acid (C₇H₇)₂PS . OH.

 $\begin{array}{cccc} Ethyl & cster & (C_7H_7)_2PS. \ OEt\\ & phenyl & ester,\\ & anhydride & ((C_7H_7)_2PS)_2O,\\ & amide & (C_7H_7)_2PS. \ NH_2,\\ & anilide & (C_7H_7)_2PS. \ NHPh,\\ & piperidide & and & diethylamide. \end{array}$

michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (43-103).

Phosphorus Compound containing Oxygen, Nitrogen, and Sulphur.

Compound C8H8ONSP

Benzoyl-thio-phospho-urea

Wheeler, Henry L. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (345-360).

SILICON COMPOUNDS.

Kipping, Frederic Stanley, and Lloyd, Lorenzo I... Triphenylsilicol [and its derivatives] and Alkyloxysilicon Chlorides. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (449-459) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (32) [Abstract].

TELLURIUM COMPOUNDS.

General.

Rohrbaech, E. Ueber einige aromatische Tellurverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (9–18). [0760].

Telluride C₁₂H₁₀Te

Diphenyl telluride (C₆H₅)₂Te

Steiner, O. Ueber Diphenyltellurid und das Atomgewicht des Tellurs. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901 (570–572).

 $\begin{array}{ll} {\it Di-methoxy-di-phenyl~telluride}\\ ({\rm MeO.~C_oH_4})_2{\rm Te} & (p\text{-}Telluro\text{-}di\text{-}anisole),\\ {\it \bf Rohrbaech,~E.~Liebigs~Ann.~Chem.,}\\ {\it Leipzig,~\bf 315,~1901,~(9\text{-}18).} \end{array}$

Di-p-ethoxy-di-phenyl telluride (EtO.C₆H₄)₂Te (p-Telluro-di-phenetole). **Rohrbaech**, E. Ueber einige aromatische Tellurverbindungen. Liebigs Ann.

Chem., Leipzig, **315**, 1901, (9–18).

2000

Tellurium Compounds containing Sulphur.

Tellurosulphide C₁₂H₁₀S₃Te₂ Diphenyl ditellurotrisulphide

Ph2Te2S3 Dimethoxy-diphenyl ditelluro-trisulphide (MeO. (6H4)2Te2S3 (Ditelluro-dianisyl trisulphide).

Rohrbaech, E. Ueber einige aromatische Tellurverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (9-18).

Diethoxydiphenylditelluro-trisulphide

(EtO. $C_6H_4)_2Te_2S_3$ (Ditelluro-diphenetyl trisulphide).

Rohrbaech, E. Ueber einige aromatische Tellurverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (9-18). [0760].

Tellurosulphide C₁₂H₁₀S₅Te₂ Diphenyl ditelluropentasulphide

Ph₂Te₂S₅ Diethoxy-liphenyl ditelluropentasulphide. (EtO. C₆H₄)₂Te₂S₅

(Ditellurodiphenetyl pentasulphide).

Rohrbaech, E. Ueber einige aromatische Tellurverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (9-18).

Tellurium Compounds containing Chlorine.

Tellurochloride C₁₆H₁₄O₂Cl₂Te Dioxydiphenacyl tellurochloride (HO.C₆H₄.CO.CH₂)₂TeCl₂

Diethyl ether.

Di-p-ethoxydiphenacyl tellurochloride (EtO. C₆H₄. CO. CH₂)₂TeCl₂ (Diphenetyl dichlorotelluro-dimethyl diketone).

Rohrbaech, E. Ueber einige aromatische Tellurverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (9-18).

Tellurochloride, C₂₀H₂₂OCl₂Te Dimethyldiphenacyl tellurochloride

(C₆H₃Me₂.CO.CH₂)₂TeCl₂ (Di-m-xylyl dichlorotellurodimethyl diketone).

Rohrbaech, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (9–18).

Tellurochloride C22H26O2Cl2Te Trimethyldiphenacyl tellurochloride

 $(C_6H_2Me_3.CO.CH_2)_2TeCl_2$ (Di-4-cumyl dichlorotellurodimethyl diketone).

Rohrbaech, E. Ueber einige aromatische Tellurverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (9-18).

Tellurochloride C24H18O2Cl2Te

Di-a-naphthoyldicarbinyl tellurochloride

(C₁₀H₇, CO, CH₂),TeCl₂

(Di-a-naphthyl dichlorotellurodimethyl ketone).

Rohrbaech, E. Ueber einige aromatische Tellurverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (9-18).

ZINC COMPOUNDS.

Lachman, Arthur. The Action of Zinc Ethyl upon Nitro and Nitroso Compounds. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (897–902).

ALKALOIDS.

3000 GENERAL.

Pozzi-Escot, E. De la recherche des alcaloïdes par voie microchimique. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (920-921).

Pozzi-Escot, M. E. Contribution à la recherche microchimique des alcaloïdes. Paris, C.-R. Acad. sci., **132,** 1901, (1062). [6150].

Schindelmeiser, F. Löslichkeit einiger Alkaloide in Tetrachlorkohlenstoff. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (129–130). [7150].

301C ALKALOIDS DERIVED FROM PLANTS.

General.

Formalinschwefelsäure Elias, Curt. als Reagens auf Alkaloide. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (394). [1410 Q 9130].

— Formalinschwefelsäure als Reagens auf Alkaloide. Pharm. Ztg. Berlin, 46, 1901, (441). [1410 Q 9130].

Gordin, H. M. Wertbestimmung der medizinischen, alkaloidhaltigen Drogen. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (214-229). [6500 Q9130].

Hartwich, C., und Geiger, P. Beitrag zur Kenntnis der Ipoh-Pfeilgifte und einiger zu ihrer Herstellung verwendeter Pflanzen. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (491–506). [6500 M 3120 Q 9130 91907.

Kobert, R[udolf]. Formalinschwefelsäure als Reagens auf Alkaloide. Pharm. Ztg. Berlin, **46**, 1901, (474). [1410 O 9130].

Linke, H. Ueber das Verhalten der mit Formaldehyd versetzten Schwefelsäure zu einigen organischen Korpern, speciell zu den Alkaloiden. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (258– 262). [1410–6150].

Santesson, C[arl] G[ustaf]. Kurze pharmakologische Mittheilungen. 1. Einiges über die Wirkung des Sabinaöls. 2. Enthält das Curare Eiweiss? Skand. Arch. Physiol., Leipzig, 11, 1901, (228– 244). [Q 9190 9130 M 3120].

Troeger, J[ulius], und Linde, O. Ueber arrylthiosulfonsaure Salze von organischen Basen. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (121-145). [1330 1630].

Alkaloids.

Atropine C17H23O3N

[Formation from Hyoscyamine].

Gadamer, J[ohannes]. Die Beziehungen des Hyoscyamins zu Atropin und des Scopolamins zu i-Scopolamin. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (294-333). [Q 9130 M 3120].

Zur Prüfung des Atropinsulfats. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (333–336). [6500 Q 9130].

Berberine C20H17O4N

[Benzene-thiosulphonate, Toluene p-thiosulphonate Naphthalene α -(and β -)thiosulphonate].

Troeger, J[ulius], und Linde, O. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (121–145). [1330 1630].

Brucine $C_{23}H_{26}O_4N_2$

[Benzene-thiosulphonate, Toluene-p-thiosulphonate, Naphthalene- α -(and β -)thiosulphonate].

Troeger, J[ulius], und Linde, O. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (121–145). [1330 1630].

Chelerythrine C21H17O4N

Fischer, Richard. Ueber die Alkaloide von Sanguinaria canadensis. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (409–420). [M 3120 5400 Q 9130].

Wintgen, M. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (438-451). (D-1881)

Chelidonine C20H18(OH)O4N

Wintgen, M. Ueber die Alkaloide von Chelidonium majus. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (438–451). [M 3120 5400 Q 9130].

Cinchonidine C₁₉H₂₂ON₂

[Dibromocinchonidines C₁₉H₂₀ON₂Br₂]

Galimard, J. Action du brome sur la cinchonidine et sur deux bibromocinchonidines isomères α et β. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (84-88).

Cinchonine C₁₉H₂₂ON₂

Jungfleisch, E., et Léger, E. Sur la cinchonine. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (828–830).

Sur la cinchonine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (880-884).

[Toluene-p-thiosulphonate and naphthalene-β-thiosulphonate of cinchonine].

Troeger, J[ulius], und Linde, O. Arch. Pharm., Berlin, 239, (121-145). [1330 1630].

Cocaine $C_{17}H_{21}O_4N$

Garsed, W., and Collie, J. N. . . . Cocaine Hydriodide Periodide. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (675-681) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (89) [Abstract].

iodine on cocaine, ecgonine, and benzoylecgonine]. Pharm. J., London, (Ser. iv), 13, 1901, (222-227). [6300].

Code $\mathbf{C}_{18}\mathbf{H}_{21}\mathbf{O}_{3}\mathbf{N}$

Toluene-p-thiosulphonate Naphthalene- α -(and β -)thiosulphonate.

Troeger, J[ulius], und Linde, O. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (121–145). [1330 1630].

isoCodeine

Schryver, S. B., and Lees, Frederic H. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (563–580).

Corybulbine C₁₈H₁₅N(OCH₃)₃(OH)

Dobbie, James J., Lauder, Alexander, and Paliatseas, Photios G. . . . Conversion of Corybulbine into Corydaline. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (87–90).

Corybulbine [dextrorotatory and inactive. Dehydrocorybulbine].

Gadamer, J[ohannes], und Bruns, D. Ueber Corybulbin. Vorläufige Mitteilung. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (39-44). [Q 9130].

Cytisine $C_{11}H_{14}ON_2$

Freund, Martin, und Friedmann, Adolf. Zur Kenntnis des Cytisins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (605–619). [1930–1640–1650 M 3120].

Damascenine C₅H₁₁O₃N, Isomeride of,

Pommerehne, H. Ueber das Damascenin, einen Bestandteil der Samen von Nigella Damascena L. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (34–39). [1150 1350 6500 M 3120 2300].

Ecgonine C.H.15O3N

Garsed, W., and Collie, J. Norman. [Action of iodine on cocaine, ecgonine, and benzoylecgonine]. Pharm. J., London, (Ser. iv.), 13, 1901, (222-227).

Echinopsine C₁₁H₅ON

Greshoff, M[aurits]. Echinopsine, a new crystalline vegetable base Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (11–23). [M 3120 5400 Q 9130].

Ergotinine C₃₅H₄₀O₆N₄

Meulenhoff, J[urriaan] S[tephanus]. [Verschiedene Spaltungsprodukte des Ergotinins durch Salzsäure.] (Holländisch). Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (1–11). [8030 Q 9120 M 3120].

Glaucine $C_{17}H_{13}N(OMe)_4$ and a derivative $C_{17}H_{13}N(OH)_4$

Fischer, Richard. Ueber die Alkaloide von Glaucium luteum. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (426–437). [M 3120 5400 Q 9130].

Homochelidonine $C_{21}H_{23}O_5N$

Fischer, Richard. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (409-420, 421-425).

α-Homochelidonine $C_{21}H_{21}O_{\epsilon}N$ β- and γ-Homochelidonines $C_{21}H_{23}O_{\epsilon}N$

Schmidt, Ernst. Ueber Papaveraceen-Alkaloide. 7. Mitteilung. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (395–408). Berichtigung dazu. Ebenda (560). [M 3120 5400 Q 9130].

Hydrocinchonine C19H24ON2

[identical with Cinchonifine.]

Jungfleisch, E., et Léger, E. Sur l'hydrocinchonine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (877-880).

Sur l'hydrocinchonine. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (313–317).

Hyoscyamine $C_{17}H_{23}O_3N$

Dunstan, Wyndham R., and Brown, Harold. . . [Hyoscyamine from] Hyoscyamus muticus and Datura Stramonium grown in Egypt. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (71–74).

[Hyoscyamine. Conversion into Atropine.]

Gadamer, J[ohannes]. Die Beziehungen des Hyoscyamins zu Atropin und des Scopolamins zu i-Scopolamin. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (294-333). [Q 9130 M 3120].

Thoms, H[ermann], und Wentzel, M. Ueber die Basen der Mandragorawurzel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1023–1026). [M 3120].

Morphidine [is a mixture of $C_{17}H_{15}N$ and $C_{17}H_{13}N$]

Vongerichten, E. Ueber Morphidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (767, 1162–1164). [1930 M 3120 Q 9130].

Morphine C₁₇H₁₉O₃N

[Benzene-thiosulphonate, Toluene-p-thiosulphonate, Naphthalene- α -(and β -) thiosulphonate].

Troeger, J[ulius], und Linde, O. Ueber arrylthiosulfonsaure Salze von organischen Basen. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (121-145). [1330 1630].

isoMorphine and β - isoMorphine.

Schryver, S. B., and Lees, Frederic H. Researches on Morphine. Part II. [isoMorphine, β-isomorphine, isocodeine, and their reactions]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (563–580) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (54–56) [Abstract].

Morpholine.

Marckwald, W[illy], und Chain, M. Ueber die Darstellung des Morpholins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1157–1159). [1940 1630 1320 Q 9130].

 $\begin{array}{ll} \textbf{Nicotimine} & C_{10}H_{14}N_2 \\ \textbf{Nicote\"ine} & C_{10}H_{12}N_2 \\ \textbf{Nicotelline} & C_{10}H_8N_2 \end{array}$

Pictet, Amé, et Rotschy, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (971–972).

Alkaloïde des Tabaks. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (696–708). [1930 1640 1650 Q 1260 M 3120].

Pectenine.

Hey1, Georg. Ueber das Vorkommen von Alkaloiden und Saponinen in Cacteen. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (451–473, mit Taf.). [1850 1350 M 3120 5400 Q 5190 9135].

Pilocereine C₃₀H₄₄O₄N₂

Heyl, Georg. Ueber das Vorkommen von Alkaloiden und Saponinen in Cactien. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (451– 473, mit Taf.). [1850 1350 M 3120 5400 Q 5190 9135].

Pilocarpine $C_{11}H_{16}O_2N_2$

Jowett, Hooper Albert Dickinson. The Constitution of Pilocarpine. Part II. [iso-Pilocarpine, its dibromo-derivative, and their oxidation and reduction.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (580–602) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (56–57) [Abstract].

[Oxidation of isopilocarpine]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1331–1346) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (198–199) [Abstract]. [1310].

Pinner, A[dolf], und Kohlhammer, E. Ueber Pilocarpin. (III. Mitteilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (727-736). [1930-1340-1350-M-3120-Q-1260].

Piperine $C_{17}H_{19}O_{\circ}N$

Madan, Henry G. The colloid form of Piperine, with especial reference to its Refractive and Dispersive Powers. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (922–927) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (127) [Abstract]. [7300].

Protopine C20 H19 O5 N

Fischer, Richard. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (409–420, and 421–425).

Wintgen, M. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (428-451).

Quinine C2 H24O2N2

Dśfournel, H. Saccharinate de qu'nine basique. $[C_{20}H_{24}O_2N_2, C_7H_5O_3NS, H_2O]$. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (606–607). [1330–1660].

Kimura, Hikouemon. Colour Reactions of Quinine (Japanese). Tokyo, Nih. Yak. Kw. Z., 232, 1901, (527–535) [6150].

Springer, Edmund. Chinin, seins Derivate und Isomeren. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (154–155). [Q 9130].

[Toluene-p-thiosulphonate of quinine]. Troeger, J[ulius], und Linde, O. Ueber arrylthiosulfonsaure Salze von organischen Basen. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (121–145). [1330 1630].

Sanguinarine C20H15O4N

Fischer, Richard. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (403–420).

Scopolamine C₁₇H₂₁O₄N

[Conversion of Scopolamine into i-scopolamine].

Gadamer, J[ohannes]. Die Beziehungen des Hyoscyamins zu Atropin und des Scopolamins zu i-Scopolamin. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (294–333). [Q 913) M 3120].

Thoms, H[ermann], und Wentzel, M. Ueber die Basen der Mandragorawurzel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1023-1026). [M 3120].

Strychnine $C_{21}H_{22}O_2N_2$

Prescher. Die Ursachen der Unwirksamkeit des Strychnins. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (233). [Q 9130]. [Benzene-thiosulphonate, toluene-p-thio-

sulphonate and naphthalene- α - (and β -) thiosulphonate of strychnine.]

Troeger, J(ulius], und Linde, O. Ueber arrylthiosulfonsaure Salze von organischen Basen. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (121–145). [1330]

Thebenidine C15H1N

[Obtained by distilling thebenin with zinc dust].

Vongerichten, E. Ueber Thebenidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (767-770). [1940 Q 1640].

Tropidine C.H.N

Willstätter, Richard. Synthese des Tropidins. (Vorlaufige Mitbeilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (129-144). [1140 1340 1640].

Tropine bases.

Willstätter, Richard. Synthesen in der Tropingruppe. I. Synthese des Tropilidens. II. Synthese von monocyklischen Tropinbasen. III. Synthese des Tropans und Tropidins. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 317, 1901, (204–374). [1930 1140 1640 1240 1310 1340 1630 1650 G 750].

Veratroidine C24H ON

Rundqvist, Carl. Localisation of the Veratroidine in different species of Veratrum. (Swedish). Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, 5, 1901, (113–114). [Q 9130].

Yohimbine C20H22O4N2

Zellner, Heinrich. Ueber Yohimbin. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, **(58)**. [Q 9130 M 5400].

Plants yielding alkaloids.

Anona squamosa.

Driessen Mareeuw, W[illem] P[ieter] H[endrik] van den. Beitrag zur Kenntniss [des Alkaloids] von Sirikaya, des Samens von Anona squamosa L. (Hollandisch). Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (214–217). [M 3120].

Catha edulis.

Beitter, Albert. Pharmakognostischchemische Untersuchung der Catha edulis. [Auszug a. ein. Inauguraldissertation.] Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (17–33). [Q 9130 M 3120 1000 2000 0010 5400].

Cereus pecten aboriginum.

Heyl, Georg. [Occurrence of an alkaloid, pectenine, in Cereus pecten aboriginum]. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (451–473, with Table).

Chelidonium majus.

Wintgen, M. Ueber die Alkaloide von Chelidonium majus. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (438-451). [M 3120 5400 Q 9130].

Cinchona species.

Gordin, H. M. Wertbest mmung des Extractum Cinchonae fluidum. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (231). [6500 Q 9130 M 3120 5400]. Conium maculatum.

Gordin, H. M. Wertbestimmung des Schierlings. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (229-230). [6500 Q 9130 M 3120 54001.

Datura Stramonium.

Dunstan, Wyndham R., and Brown, Harold. [Hyoscyamine from Datura Stramonium grown in Egypt.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (71–74).

Echinops species.

Greshoff, M[aurits]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (11-23).

Eschscholtzia californica.

Fischer, Richard. Ueber die Alkaloide von Eschscholtzia californica. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (421–425). [M 3120 5400 Q 9130].

Glaucium luteum.

Fischer, Richard. Ueberdie Alkaloide von Glaucium luteum. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (426–437). [M 3120 5400 Q 9130].

Hyoseyumus mutieus.

Dunstan, Wyndham R., and Brown, Harold. [Hyoscyamine from Hyoscyamus muticus grown in Egypt.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (71–74)

Hyoscyamus niger.

Siim-Jensen, J. Beiträge zur botanischen und pharmacognostischen Kenntnis von Hyoscyamus niger L. Bibl. bot., Stuttgart, **51**, 1901, (1–90, mit 6 Taf.). 18 M. [M 5400 1000 2000 3120 Q 9130].

Mandragora species.

Thoms, H[ermann], und Wentzel, M. Ueber die Basen der Mandragorawurzel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1023–1026). [M 3120].

Millettia sericea.

Driessen Mareeuw, W[illem] P[ieter] H[endrik] van den. Vorläufige Untersuchung [und Isolirung des wirksamen Bestandtheils] von Radix Lawuo (Holländisch). Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (39–42). [M 3120 Q 9190].

Mucuna capita.

Driessen Mareeuw, W[illem] P[ieter] H[endrik] van den. [Untersuchung der Samen von Mucuna capita DC., hauptsächlich der sich darin befindlichen alkaloidartigen Substanz]. (Holländisch). Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (113–120). [M 3120 5400].

Nicotiana Tabacum.

Pictet, Amé, und Rotschy, A. Ueber neue Alkaloide des Tabaks. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (696–708). [1930] 1640 | 1650 | Q 1260 | M 3120].

Sur trois nouveaux alcaloïdes du tabac. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (971–972).

Nigella damascena.

Pommerehne, H. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (34–39).

Pilocereus Sargentianus.

Heyl, Georg. Ueber das Vorkommen von Alkaloiden und Saponinen in Cacteen. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (451-473, mit Taf.). [1850 1350 M 3120 5400 Q 5190 9135].

Sanguinaria canadensis.

Fischer, Richard. Ueber die Alkaloide von Sanguinaria canadensis. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (409-420). [M 3120 5400 Q 9130].

3020 ALKALOIDS DERIVED FROM ANIMALS.

Guillemard, H. Sur l'emploi de l'acide silicotungstique comme réactif des alcaloïdes de l'urine. Variation de l'azote alcaloïdique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1438-1440). [6150].

PROTEIDS.

4000

GENERAL.

Bendix, Ernst. Ueber physiologische Zuckerbildung nach Eiweissdarreichung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (479–503). [1800 Q 1426 7931 1134].

Bénech, Elophe, und Kutscher, Fr[iedrich]. Die Oxydationsprodukte des Arginins. 1. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (278-280). [1310 1610].

Cacace, Ernst. Ueber das proteolytische Vermögen der Bakterien. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 1, **30**, 1901, (244–248). [R 1900 Q 1240 1134 M 7700].

Erb, Walter. Ueber das Salzsäurebindungsvermögen einiger reiner Eiweisskörper. Zs. Biol., München, 41, 1901, (309–330). [0250 Q 1140].

Kutscher, Fr[iedrich]. Die Oxydationsprodukte des Arginins. 2. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (413–418). [1310 Q 1170].

Die Ueberführung des rechtsdrehenden Arginins in die optisch inactive Modification. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (476-478). [Q 1170].

Nencki, M[arcell]. Berichtigung [zu O. Cohnheim, Monographie der Eiweisskörper in Roscoe-Schorlemmers Lehrbuch der Chemie, Braunschweig 1900]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (201–202). [1210 Q 1140].

Nerking, Joseph. Ueber Fetteiweissverbindungen. Arch. ges. Physiol., Bonn, 85, 1901, (330-344). [Q 1190].

Schulz, Fr. N. Die Krystallisation von Eiweissstoffen und ihre Bedeutung für die Eiweisschemie. Jena (G. Fischer), 1901, (43). 24 cm. 1,20 M. [Q 1124 G 240].

4010 ANIMAL PROTEIDS.

Bang, Ivar. Erwiderung [betr. Kossel, A. Bemerkungen über das Nucleohiston]. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 31, 1901, (407–410). [Q 1151].

Chemische und physiologische Studien über die Guanylsäure. I. Theil. Chemische Studien. Hoppeseylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 31, 1901, (411–427). [Q 1151].

Abhandlung Kossel's und Kutscher's über die Eiweisskörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (79–80). [Q 1100 1151].

Bloxam, W. Popplewell. The ammonium sulphate method of separating the proteids of horse serum. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xxxiii-xxxv). [8000].

Ehrström, Robert. Ueber ein neues Histon aus Fischsperma. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. 32, 190!, (350-354). [Q 1151 N 5415].

Embden, Gustav. Ueber den Naclweis von Cystin und Cystein unter den Spaltungsprodukten der Eiweisskörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (94-103). [6500 Q 1134 1170 1610]. **Etard**, A. Du dédoublement des albuminoïdes ou protoplasmides. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1184–1187).

Formánek, J. Ueber die Absorptionsspectra des Blutfarbstoffes. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (505-523, mit 1 Taf.). [6500 Q 1155 5120 (*3860].

Grützner, B. Ueber die Fällbarkeit von Eiweiss im Harn bei Anwendung von Klärmitteln. Pharm. Ztg. Berlin, 46, 1901, (77-78). [6500 Q 8330].

Habermann, J[osef], und Ehrenfeld, R. Ueber Proteinstoffe. Einwirkung des nascirenden Chlors auf Casein. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (467–475). [Q 1151].

Haslam, H. C. Quantitative Bestimmung der Hexonbasen in Heteroalbumose und Pepton. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (54–58). [6500 Q 1145–1130].

Hugounenq, L. Formation de l'urée par l'oxydation de l'albumine à l'aide du persulfate d'ammoniaque. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1240-1241). [8040].

—— Sur la production de l'urée par oxydation de l'abumine à l'aide du persulfate d'ammoniaque. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (560–562).

Huiskamp, W[illem]. Die Eiweisskörper der Thymusdrüse. (Holländisch). Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), **2**, 1901, (151–173). [8040 Q 7832 1151 1240].

der Thymusdrüse. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (145–196). [Q 7832 1151].

Jamison, R., and Hertz, A. F. On the Film or "Skin" of warmed Milk and of other Proteid Solutions. J. Physiol., Cambridge, 27, 1901, (26–30). [8000].

Jolles, Adolf. Beiträge zur Kenntniss der Eiweisskörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (361–392). [Q 1100 1134 1156 5475].

Kossel, A[lbrecht]. Bemerkungen zur Erwiderung des Herrn Bang [über das Nucleohiston]. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (410). [Q 1151]. Kossel, A[lbrecht]. Zur Abwehr [betr. Bang, Ivar. Studien über die Guanylsäure]. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (428–431). [Q 1151].

Antwort auf die vorhergehende "Bemerkung" des Herrn Bang. [Bang, Ivar: Eine Bemerkung zu der Abhandlung Kossel's und Kutscher's über die Eiweisskörper.] Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (81). [Q 1100 1151].

Krüger, Friedrich. Ueber die Fällbarkeit einiger Eiweisskörper durch Chloroform. Zs. Biol., München, 41, 1901, (341-359). [Q 1150 9195].

Küster, William. Ueber die Constitution der Hämatinsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **315**, 1901, (174–218). [1350—1320—1930—Q 1156].

Kurajeff, D. Ueber das Protamin aus den Spermatozoen des Accipenser stellatus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (197-200). [Q 1648-N 5411 5415].

Kutscher, Fr[iedrich]. Ueber das Antipepton. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (504–506). [8040 Q 1145].

Lawrow, D. Ueber die Spaltungsproducte des Oxyhämoglobins des Pferdes. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (101–102). [Q 1156 N 6011].

Levene, P[hoebus] A. Ueber das Ichthulin des Kabeljau. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (281–284). [Q 1151 N 5415].

— Zur Chemie der Mucine. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (395-405). [Q 1153].

— und Alsberg, C. Zur Chemie der Paranucleinsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (543–555). [Q 1151].

Lewin, L[ouis]. Ueber einige biologische Eigenschaften des Phenylhydrazins und einen grünen Blutfarbstoff. Zs. Biol., München, 42, 1901, (107–146, mit 1 Taf.). [Q 9180 1158 5090].

Müller, Friedrich. Beiträge zur Kenntnis des Mucins und einiger damit verwandter Eiweissstoffe. Zs. Biol., München, **42**, 1901, (468–564). [Q 1153 7230]. Nencki, M[arcell], und Zaleski, J. Ueber die Reductionsproducte des Hämins durch Jodwasserstoff und Phosphoniumjodid und über die Constitution des Hämins und seiner Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (997–1010). [1930—1940—Q-1156].

Oswald, A[dolf]. Zur Kenntniss des Thyreoglobulius. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901. (121–144). [Q 7822 1150].

Pinkus, S. N. On the Precipitation of Proteids with Anhydrous Sulphat of Sodium. J. Physiol., Cambridge, 27, 1901, (57–65).

Salkowski, E[rnst]. Ueber die Paranucleinsäure aus Casein. I. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (245–267). [1350 Q 1151].

Schwarz, Leo. Ueber Verbindungen der Eiweisskörper mit Aldehyden. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 31, 1901, (460–478). [1400 Q 1190].

Starke, Johannes. Ueber den Einfluss des Milieus, insbesondere der anorganischen Substanzen, auf Eigenschaften von Eiweisskörpern. Zs. Biol., München, 42, 1901, (187–227). [Q 1100 1122].

Vaubel, Wilhelm. Ueber die Bromirungs- und Jodirungszahlen der Eiweisskörper. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (470–474). [6500 Q 1130].

4020 VEGETABLE PROTEIDS.

Butkewitsch, Wl. Ueber das Vorkommen eines proteolytischen Enzyms in gekeimten Samen und über seine Wirkung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (1–53). [8010 Q 1240 1134 M 3100 2300 L 5000].

Kutscher, Fr[iedrich]. Chemische Untersuchungen über die Selbstgährung der Hefe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (59–78). [8010 R 1820 1150 Q 1240 M 3100 7700].

Mayer, Adolf. Ueber die Bedingungen des Entstehens der Eiweissstoffe in der Pflanze. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (453-461). [8030 M 3120].

Power, Frederick B. [Robin, the toxic proteid of the bark of *Robinia Pseud-acacia*]. Pharm. J., London, (Ser. IV), **13**, 1901, (258–261).

Winterstein, E. Ueber die stickstoffhaltigen Bestandtheile grüner Blätter. Vorläufige Mittheilung. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 19, 1901, (326–330). [M 3120 2060].

Zaleski, W. Beiträge zur Kenntniss der Eiweissbildung in den Pflanzen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., **19**, 1901, (331–339). [M 3120].

COLOURED COMPOUNDS.

5000 GENERAL.

Erdmann, Hugo. Die Fortschritte der Farbenindustrie, Färberei, Druckerei u. s. w. im Jahre 1899. Chem. Ind., Berlin, 24, 1901, (49–55, 101–104).

5010 COLOURED SUBSTANCES NOT DYESTUFFS.

General.

Börnstein, E. Ueber die Oxydation des Anilins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1268–1274). [1630–1530].

——— Ueber die Oxydation des p-Toluidins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 3, 1901, (1274–1284). [1630–1530].

Fluorescein.

Zellner, Heinrich. Fluorescein als Indikator. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (100). [6000].

Blanksma, J[an] J[ohannes]. [Le bisulfure de fluorescéine]. Rec. Travchim., Leiden, **20**, 1901, (138–139). [1000 1130 1330 1120 1310 1110].

Isatin derivatives.

Marchlewski, L., und Sosnowski, J. Zur Kenntniss des Isatins und seiner Derivate. VI. Mittheilung: Ueber Cumarophenazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1108-1112). [1930].

und Radcliffe, L. G. Zur Kenntniss des Isatins (VII. Mittheilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1113–1115). [1930].

Phenyldiphenylenemethane derivative. $X(CH_3)_2 \cdot C_6H_3(OH) \cdot CH[C_6H_4 \cdot X(CH_2)_2],$

Haller, A., et Guyot, A. Synthèse d'un colorant dérivé du diphénylène-

phénylméthane. Paris, C.-R. Acad. sci., **132,** 1901, (1527–1531). [1230—1630 5020].

Haller, A., et Guyot, A. Synthèse de Phéxaméthyltriamido-diphénylèmephénylméthane et du colorant qui en dérive. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (750-757).

Vegetable colouring matters.

Kampherol.

Perkin, A. G. [Kampherol, and its sulphate and tetracetyl derivative; also its decomposition]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (87–88). [1850].

Lotoflavin.

Dunstan, Wyndham R., and Henry, T[homas] A[nderson]. [Lotoflavin and its derivatives; also the action of fused potash on it, and its constitution]. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (374–378) (Abstract). [1350–1850–8010].

Oroxylin.

Naylor, William Arthur, and Dyer, Charles Stanley. Oroxylin. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (954–956) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (148) [Abstract]. [1860].

Parietin.

Zopf, Wilhelm. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (110-145). [1350 M 3120 5400].

Stietaurin.

Zopf, Wilhelm. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (110–145). [1350 M 3120 7600].

5020 DYESTUFFS.

General.

Friedlaender, P. Fortschritte der Theerfarbenfabrikation und verwandter Industriezweige. Th. 5. 1897–1900. Berlin (J. Springer), 1901, (VI + 1000). 28 cm. 40 M. [0030].

Grimaux, E., et Lefêvre, Léon. Sur de nouvelles matières colorantes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (213–214).

Jacobi, Siegfried. Ueber die Wirkungen des Sonnenlichtes auf Färbungen mit künstlichen organischen Farbstoffen. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, **(64**-65). [7350].

Kisskalt, Carl. Eine Modifikation der Gram'schen Färbung. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 1, **30**, 1901, (281–284). [R 0300 M 7700 L 0300].

Liebermann, C[arl]. Zur Theorie der Farbentöne. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1040–1042). [C 3860].

Nietzki, Rudolf. Chemie der organischen Farbstoffe. 4. verm. Aufl. Berlin (J. Springer), 1901, (XII + 338). 21 cm. Geb. 8 M.

Reuter, Karl. Ueber den färbenden Bestandteil der Romanowsky-Nocht'schen Malariaplasmodienfärbung, seine Reindarstellung und praktische Verwendung. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 1, 30, 1901, (248–256, mit 2 Taf.). [R 0300 4040 1200 N 0431 L 0300].

Baumann, Lucien. Rapport sur le travail de M. Marius Richard. [Réserves colorées sous rouge paranitraniline.] Mülhausen, Bull. Soc. ind., 1901, (101–102).

Richard, Marius. Réserve gros bleu d'alizarine sous rouge de paranitraniline. Mülhausen, Bull. Soc. ind., **1901**, (97–99). [1630].

Réserves solides sous rouge de paranitraniline. Mülhausen, Bull. Soc. ind., **1901**, (99-100). [1630].

Sisley, P. Rectification [à propos de ses expériences sur les théories de la teinture]. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (144).

Anthracene-dyes.

Behrens, Th[eodor] H[einrich]. [Mikrochemische Untersuchung von Anthracen-farbstoffen durch Reduktion zu Anthracen mittels Zink]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (328–331). [1130-6150].

Azo-dyes.

Kehrmann, F., und Hiby, W. Ueber Chlor-Derivate von Azoniumfarbstoffen. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1085–1095). [1930—1630].

und Müller, H. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1095–1101). [1930–1630].

und Krazler, S. Ueber Chlorderivate von Azonium-Farbstoffen. III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1102–1108). [1930–1630].

[Azo-colouring matters from benzidine (or o-tolidine or anisidine), cyanoacetic ether and various phenols (phenol, resorcinol, (a)- and (β)- naphthol, and 2, 7dihydroxynaphthalene].

Lax, W. Ueber Abkömmlinge des Phenylhydrazoncyanessigsäureäthylesters. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (1-29), $[1630 \quad 1310 \quad 0210 \quad 1330]$.

Möhlau, Richard, und Heinze, Max. Zur Charakteristik der Amidoazoverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (881–888). [1720].

Morgan, G. T. Influence of substitution on the formation of diazoamines and aminoazo-compounds. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (236-238). [1630] 1720 1740].

Rosenstiehl, A. Réduction des matières colorantes azoïques nitrées. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (985– 988). [1720].

[Sulphobenzene-azo-resorcin; sulphobenzene-azo-\(\beta\)-naphthol; and \(\alpha\)-naphthalene-azo-β-naphthol disulphonic acid].

Sisley, P. Etude sur les colorants oxyazoïques sulfonés et leur sels. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (863-877).

Wacker, Leonhard. Ueber das α-Azoxynaphtalin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **317**, 1901, (375–385). [1720 G 750].

Triphenylmethane dyes.

Grimaux, E. Sur des matières colorantes roses dérivées du triphénylméthane. Paris, Bul. soc. chim., (ser. 3), 25, 1901, (215-216).

 Sur des dérivés du triphénylméthane. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (216–217). [1130].

- Sur des matières colorantes bleues dérivées du triphénylméthane. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (215).

Aurin derivatives.

Liebermann, C[arl]. Ueber Eupitton und Pittakall. Berlin. Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1026-1030). [1230].

[Eupittone C₂₅H₂₆O₉ Hexamethoxy-aurin $C_{19}H_6(OMe)_6O_3$

Wiedermann, und Ueber Eupittonderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1031–1040). [1230 1630].

[Hexa-oxy-aurin C19H14O9 i.e. $\begin{array}{c}
O \left(C(C_6H_2(OH)_3)_2 \\
C'_6H_2(OH)_2 \\
\text{'Eupittone-black']} \end{array} \right)$

Liebermann, C[arl], und Wiedermann, F. Ueber Eupittonderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1031–1040). [1230 1630].

Coevulcin ('20H8O) Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (97-158).

Fluorescein derivatives.

Gros, Oscar. Ueber die Lichtempfindlichkeit des Fluoresceïns, seiner substituierten Derivate, sowie der Leukobasen derselben. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (157–192). [7350].

Gallein C20H10O7 Orndorff and Brewer. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (97–158).

Rhodamines

[Tetrachloro-dimethyl-diethyl-rhodamine chloride $C_{26}H_{23}O_3N_2Cl_5$]

Haller, A., et Umbgrove, H. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (746-749). [1330 1530].

Dyestuffs of vegetable origin.

Brazilin C₁₆H₁₄O₅
Gilbody, A. W., Perkin, W. H., jun., and Yates, J. [The constitution of brazilin. Trimethylbrazilin and its oxidation]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1396–1411). [1330—1350].

Indigo.

Beyerinck, M[artinus] W[illem]. [Researches on the indigo-blue formed in Woad (Isatis tinctoria) by position of the isatan by the ferment isatase.] Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (101–116) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (74–90) (Dutch). [M 3100 5400 D 1930].

Brunck. Die Entwicklungsgeschichte der Indigo-Fabrikation. (Vortrag.) Chem. Ind., Berlin, 24, 1901, (19-25). [1930].

Gallenkamp, W. Zur Indigo-Fabrikation. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (197-199).

Täuber, Ernst. Ueber die wissenschaftliche und technische Entwickelung der Indigochemie. Natw. Rdsch., Braunschweig, 16, 1901, (233-235, 249-251). [1930].

Vaubel, Wilhelm. Ueber eine neue Hydroverbindung des Indigos und deren Verwendung zur quantitativen Bestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (892-893). [1930 6300].

Indigo-white.

Manchot, W., und Herzog, J. Teber die Oxydation des Indigweisses durch Sauerstoffgas. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (318-330). [1930 65007.

Lutcolin
('6H2(OH)2\(\frac{\cdot(0)}{\cdot(0)\cdot(0)\cdot(0)}\)('\cdot(6H2(OH)2\)

Kostanecki, [Stanislaus v.]. Synthèse de la Intéoline. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 1901, (35-41). [1530].

Noelting, E., et Freyss, G. Rapport au comité de chimie sur le mémoire portant l'épigraphe "Lutéoline," présenté au concours pour le prix Nro 11. (Arts chimiques, Synthèse d'un colorant naturel.) Mülhausen, Bull. Soc. ind., **1901**, (33–34).

Saffron.

Beythien, Adolf. Bestimmung von Sandelholz im Safran. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (368-369). [D 6500 M 3120].

Tecomin.

Lee, Theodore H. Note on Tecomin, a Colouring Matter derived from the Heart-wood of Bignonia Tecoma. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (284-285) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (4) [Abstract].

Dyestuffs not otherwise classified.

Amino-phenol derivatives.

Grimaux, É. Sur des matières colorantes dérivées des méta-aminophénol ethers dialkylés. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (219-220).

Aniline-black. [Compounds $C_{24}H_{18}O_2N_5Cl$ and

C₅₆H₂₁O₂N₄Cl₅] **Börnstein,** E. Zur Chemie des Anilinschwarz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1284–1291).

Scheurer, Albert, et Schoellkopf, Aimé. Acide lactique. - Son application au noir d'aniline. Rapport sur un pli cacheté deposé par M. Goldovsky. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 1901, (102-104). [1310].

Benzopyranol derivatives.

Bülow, Carl, und Wagner, Hermann. Ueber Derivate des [1.4-Benzopyranols], der Muttersubstanz einer neuen Klasse von Farbstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1189-1210). [1910] 19201.

Wagner, Hermann. Synthese von Derivaten des Benzo-4-Pyranols, einer neuen Farbstoffklasse, und des Benzo-4-Pyrans. Diss. Tübingen (Fr. Pietzcker), 1901, (68). 23 cm. 1,20 M. [1910].

Canarin.

Goldberg, A. Kanarin und Pseudoschwefelevan. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (41–48). [0210 1950].

Diphenylearbazide derivatives.

Cazeneuve, P. Sur des matières colorantes violettes chromées dérivées de la Diphénylcarbazide. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (758-761). [0270 1630].

Diphenylmethane derivatives.

Cohn, Paul. Ueber neue Diphenylmethanderivate. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (311-313).

Flavone derivatives.

Kostanecki, St[anislaus] v., und Steuermann, J. Ueber das 1, 3, 3'-Trioxyflavon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (109–112). [1530 1910].

Fluorene Blue C25H23N3Cl22H2O. Haller, A., et Guyot, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1527–1531). [1230 1630 5010].

Fluorindines.

Kehrmann, F., und Guggenheim, B. Zur Kenntniss der Fluorindine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1217-1224). [1930].

Gallic Acid derivatives. [Colouring matters derived from the

amide of gallic acid].

Gnehm, R., und Gansser, Aug. W. E. Ueber Gallaminsäurederivate. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **63**, 1901, (77–93). [1330 1630 1230 1930].

Gallotlarin.

Kiełbasiński, Wł. Galloflavine produite directement sur la fibre du coton (Polish). Chem. pols., Warszawa, 1, 1901, (260–261).

> Indophenol colours. [Absorption spectra of,]

Carmichel, C., et Bayrac, P. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (338-340, 485-487, 882-885). [7300].

Indulines.

Kehrmann, F., und Eichler, J. Ueber Nitro- und Amino-Flavinduline. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1210– 1217). [1930].

und Misslin, E. Ueber die Constitution des Isorosindulins No. 8 und einige Derivate des Trinitro-α-naphtols. OH: NO₂: NO₂: = 1:2:4:8. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1224–1233). [1930–1540–1530].

Fischer, Otto. Zur Kenntniss der Isorosindulin- resp. Isorosindon-Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (940–949). [1930–1940–1230–1630].

Methylene-blue.

Michaelis, Leonor. Das Methylenblau und seine Zersetzungsprodukte. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 1, 29, 1901, (763–769). [1940 R 0300 O 0130 L 0300].

Phenylhydrazonecyanaectic ester derivatives.

Lax, W. Ueber Abkömmlinge des Phenylhydrazoncyanessigsäureäthylesters, J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (1–29). [1630 1310 0210 1330].

Quinophthalone and quinophthalines.

Eibner, A., und Lange, O. Zur Constitution des Chinophtalons und der beiden isomeren Chinophtaline. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 315, 1901, (303–356). [1940—1930].

Sulphur dyestuffs.

Gnehm, R. Notiz über Schwefelfarbstoffe. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (226-227).

Toluenc p-sulphinic acid: Colouring matter from the aniline salt.

Meyer, Ernst von. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **63**, 1901, (167–183). [1330—1630—1530].

5500 OPERATIONS IN OR-GANIC CHEMISTRY.

Bromination.

Bruner, L[udwik]. Études dynamiques sur la bromuration des corps de la série aromatique (Polish). Kraków, Rozpr. Akad. A., 41, 1901, (40–95). [7050].

Bruner, L[udwik]. Dynamische Untersuchungen über die Bromierung aromatischer Körper (Polish). Cracovie, Bull. Intern. Acad., 1901, (22–59). [7050].

Chlorination.

Cohen, J. B., and Dakin, H. D. Chlorination of aromatic hydrocarbons in the presence of the [aluminium-mercury] couple. . . London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1111-1134) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (91) [Abstract]. [1130].

Dialysis.

Wróblewski, A. Ueber Dialyse in einigen Flüssigkeiten, in welchen das Pergament nicht aufquillt, aber das Gummi. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (222–223). [Q 1085].

Dissolution and solvents.

Just, Gerhardt. Löslichkeit von Gasen in organischen Lösungsmitteln. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, (342–367). [7150].

Distillation.

Cazeneuve, P. Sur un outillage très simple pour la réfrigération ascendante. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (476-479).

Naumann, Alex, und Müller, Wilh. Regelmässigkeiten beim Destilliren verdünnter wässriger Phenollösungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (224–228).

Załoziecki, Roman. Contribution à la théorie de la distillation à l'aide de la vapeur (Polish). Chem. pols., Warszawa, 1, 1901, (11-16). [7200].

Filtration.

Engler, C., und Albrecht, E. Ueber den Vorgang bei der Filtration von Petroleum durch Floridaerde. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (889–892). [6500].

Hydrolysis.

Madsen, Thorvald. Versuche über die Abhängigkeit der Hydrolyse von der Temperatur. Zs. physik. Chem., Leipzig 36, 1901, (290-304). [7050].

Nitration.

Bandrowski, E[rnest]. L'action de l'acide azotique concentré sur la bromobenzène (Polish). Kraków, 1901, (2+5). 25.5 cm. [1130].

Scherpenzeel, L[odewyk] van. [Nitration des substances aromatiques]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (150, 154–155). [1330 7200].

wahl, A. Sur la nitration directe dans la série grasse. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (693–695).

Znatowicz, B₁[onisław]. Sur la réaction entre AgNO₂ et les dérivés chlorés de la série aromatique (Polish). Kraków, 1901, (2+7). 25.5 cm.

Oxidation.

Bougault, J. Passage de l'anéthol à l'acide anisique par cinq oxydations successives. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (782-784). [1230].

Pawlewski, Br[onisław]. Oxydation des amines aromatiques (Polish). Wszechświat, Warszawa, **20**, 1901, (46– 47). [1630].

Reduction.

Chilesotti, A. Zur Kenntnis der elektrolytischen Reduktion aromatischer Nitrokörper zu Aminen. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (768-773).

Elbs, K[arl]. Ueber die elektrochemische Reduktion von Ketonen. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (644).

— und Silbermann, F. Ueber die elektrochemische Reduktion aromatischer Mononitrokörper zu Aminen. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (589–591).

[Claim for priority.]

Ladenburg, A[lbert]. Ueber die Hydrirungsmethode durch Natrium und Alkohol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (200-201).

Löwenherz, Richard. Ueber die Zersetzung der organischen Halogenverbindungen in äthylalkoholischer Lösung durch Auflösen von Natrium. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (469–498). [7050].

Miscellaneous Operations.

Adam, Paul. Cuve pour la détermination clinique de l'hémoglobine dans l'urine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (607-608).

Bandrowski, E[rnest]. [L'action des bromonitrobenzènes sur la paraphenylène-diamine] (Polish). Kraków, 1901, (2+9). 25.5 cm. [1130 1630]. Bechert, C. Verbesserungen in der Aceton-Fabrikation. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (515–516). [1510].

Crotogino. Ueber Alkylammonium-Amalgame. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (648–649). [0380 1600].

Löb, Walther. Pyrogene Reaktionen und Synthesen mittels des elektrischen Stromes. Erste Mitteilung: Das Verhalten des Chloroforms, des Tetrachlorkohlenstoffs und ihrer pyrogenetischen Zersetzungsprodukte. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (903–921).

ANALYTICAL CHEMISTRY.

6000 GENERAL.

Classen, A[lexander]. Ausgewählte Methoden der analytischen Chemie. Bd. 1. unter Mitwirkung von H. Cloeren. Braunschweig (Vieweg), 1901, (XX + 940, mit 1 Taf.). 23 cm. geb. 20 M.

Fresenius, C. Remigius. Anleitung zur quantitativen chemischen Analyse für Anfänger und Geübtere. 6. Aufl. Bd. 2. Braunschweig (Fr. Vieweg u. S.), 1901, (XVI + 871). 24 cm. M. 18.

Herzfeld, J., und Korn, Otto. Chemie der seltenen Erden. Berlin (J. Springer), 1901, (IX + 207). 22 cm. 5 M. [0100 G 50].

Franz von **Kobell's** Tafeln zur Bestimmung der Mineralien mittelst einfacher chemischer Versuche auf trockenem und nassem Weg. 14. Aufl. von. K. Oebbeke. München (J. Lindauer), 1901, (XXIV + 122). 20 cm. 2,20 M. [G 32].

Pechmann, H[ans] von. Tafeln zur qualitativen chemischen Analyse. Revidirt von O. Piloty. Als Manuscript gedruckt. 9. Aufl. München (Chem. Laborat. des Staates), 1901, (40). 19 cm.

Polstorff, Karl. Leitfaden der qualitativen Analyse und der gerichtlichchemischen Analyse. Leipzig (S. Hirzel), 1901, (144). 23 cm. 2 M. [8000 Q 1010 M 3120].

Prescott, Albert B[enjamin], and Johnson, Otis C. Qualitative Chemical Analysis . . . Analytical Operations and Laboratory Methods in Inorganic Chemistry. 5th ed. New York (Van Nostrand), 1901, (XI + 420). 23.5 cm. [0900].

Topsóe, Haldor. Guide to qualitative inorganic Analysis (Danish). 5. Edit. Kjöbenhavu, 1901. (200, with 5 pl.). 21 cm.

Volhard's Anleitung zur qualitativen chemischen Analyse von H[ans] v. Pechmann. Im Jahre 1900 revidirt durch K. A. Hofmann u. O. Piloty. 10. Aufl. München (Chem. Laborat. des Staates), 1901, (IV + 120). 18 cm. 2,70 M.

Apparatus.

Jerwitz, W. New Fat-extraction Apparatus. Chem. News, London, 83, 1901, (229).

Lunge, G. Du Pont's Nitrometer. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (100–101).

Miethe, A[dolf]. Extrastromvibrator zur Untersuchung der Funkenspektra. Chem. Ind., Berlin, **24**, 1901, (273–274). [0910 7300 (*6040 4200].

Poda, H. Ein einfacher Apparat zur gleichzeitigen Bestimmung des Fettes und des Wassers in der Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (492–496). [Q 1839].

Wheeler, H. J., and Hartwell, B[urt] L[aws]. An Apparatus for Determining Fat. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (338-343).

Wislicenus, H[ans]. Verfahren und Apparat zur exacten Veraschung. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (441–449). [0910].

Blowpipe Analysis.

Landauer, J. Blowpipe Analysis. English edition, by James Taylor. London, (Macmillan), 1901, (XIV + 173). 17 cm.

Parsons, Charles Lathrop. The use of Metallic Sodium in Blowpipe Analysis. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (159–161). [0500].

Richards, Joseph W. Notes on Some Blowpipe Tests. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (212–215).

Electrolytic Analysis.

Bain, J. Watson. Convenient Resistance for Electrolytic Analysis. Toronto, Proc. Canad. Inst., (N.Ser.), 2, 1901, pt. 4, (91–92).

Classen, A[lexander]. Ueber den Genauigkeitsgrad elektro-analytischer Arbeits-methoden, sowie über die kathodische Abscheidung von Kohlenstoff, Schwefel und Phosphor. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (173).

Spectrum Analysis.

Hartley, Walter Noel, and Ramage, Hugh. A Simplified Method for the Spectrographic Analysis of Minerals. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (61–71).

Schuler, W. Versuche über die Empfindlichkeit der spectralanalytischen Reactionen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 5, 1901, (931–942). [7300].

Volumetric Analysis.

Preparation, standardisation, and preservation of volumetric solutions.

Dowzard, Édwin. An Improved Method for the Preservation of Normal Sodium Hydrate. Chem. News, London, **83**, 1901, (18, with pl.)

Hopkins, Cyril G. Methods of Standardizing Acid Solutions. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (727–740).

Larsson, A. G. A simple method of preparing Normal Hydrochloric Acid (Swedish). Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **13**, 1901, (94–95).

Meade, Richard K[idder]. A Method for Preparing Normal, Seminormal, Decinormal, etc., Sulphuric Acid of Exact Strength. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (12–15).

A Method for Preparing Strictly Tenth-Normal, Fifth-Normal, etc., Hydrochloric or Nitric Acid. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (343–347). [0930].

Indicators.

Jungclaussen, C. A. Phenolphtalein als Indikator bei der Sättigungsanalyse. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (474). [1910].

Phenolphthaleïn als Indikator bei den Sättigungsanalysen des D. A. IV. [Deutsches Arzneibuch, IV. Ausgabe.] Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (353–358). [1910].

Kufferath, A. Ueber den Gebrauch einiger Indicatoren bei künstlicher Beleuchtung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (916–918). Runyan, E[lmer Gardner]. A New Indicator of Use in Determining Total Acidity of Wines. J. Amer. Chem. Soc. Easton, Pa., 23, 1901, (402–405). [Corallin-Malachite Mixture]. [6500].

Schmatolla, Otto. Grundlagen und Indikatoren der Sättigungsanalyse. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (440–441).

Phenolphtaleïn als Indikator. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (592). [1910].

Wolff, Jules. Ueber das Ferrinatriumsalicylat und die Bestimmung der Borsäure in den Boraten der Alkalien und Erdalkalien. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (157–160). [1330].

Zellner, Heinrich. Fluorescein als Indikator. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (100). [5010].

Weighing.

Thatcher, R. W. The Indirect Weighing of Quantitative Precipitates . . . without separating [them] from the Liquid . . . J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (644-668).

6100 DETECTION OF ELEMENTS.

General.

Behrens, Th[eodor] H[einrich]. Ueber die mikrochemische Untersuchung der Cerit-metalle. [(Lanthanum, Samarium, Thorium, Neodymium, Praseodymium, und Cerium), mittelst ihrer kristallinischen bernsteinsauren Salze.] (Holländisch). Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 10, 1902, [1901], (6-8). [G 700].

Donath, Ed[uard]. Notiz zur Fällung einiger Metallsulfide mit Thiosulfat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (141–143). *[6200].

Special.

(As) Arsenic.

Allen, Alfred H. Detection of Arsenic in Beer. London, Anal., 26, 1901, (10–13).

Berntrop, J[ohan] C[onrad]. Ueber die Erkennung kleiner Quantitäten von Arsenverbindungen in Nahrungsmitteln. (Holländisch). Tydschrift voor toegepaste Scheikunde en Hygiene, Middelharnis, 4, 1901, (112–113).

Berry, A. E. The Effect on the Marsh Test of some Commercial Products containing Selenium and Tellurium. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (322–323).

Bird, F. C. J. The Gutzeit Test for Arsenic. London, Anal., 26, 1901, (181–187).

Chapman, Alfred C. The Detection of Arsenic in Beer and in Brewing Materials. London, Anal., 26, 1901, (8-10).

Dowzard, Edwin. A Modification of Gutzeit's Test for Arsenic. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (715–718) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (92) [Abstract].

Jones, E. W. T. Arsenic in Beer. Chem. News, London, 83, 1901, (25–26).

Kirkby, William. An Apparatus for the Application of Gutzeit's Arsenic Test. Pharm. J., London, (Ser. IV), 12, 1901, (80).

Nonhebel, G[ysbregt] K[ornelis] A[driaan]. Die biochemische Arsenicreaction; ihre Ausführung und Brauchbarkeit. (Holländisch). Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (120–126).

Paul, B. H., and Cownley, A. J. The Detection and Chemical Identification of Arsenic. Pharm. J., London, (Ser. IV), 12, 1901, (136–138).

Report of the Commission to the Manchester Brewers' Central Association. Arsenic in Beer. London, Anal., **26**, 1901, (13–15).

Rosenheim, Otto. Concerning the Influence of Selenium on Certain Tests for Arsenic. Chem. News, London, 83, 1901, (277–280).

Smith, Jas. F. Detection of Arsenic [and Antimony] in the presence of Sulphites, etc. Chem. News, London, 83, 1901, (2-3).

Thomson, William, and Shenton, James. The Detection of Arsenic in Beers, Brewing Materials, and Food. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (204–206).

(Cl) Chlorine.

Nichols, Henry W[indsor]. A New Test for Chlorine for Use with the Blowpipe. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (315–317). [0250].

(Co) Cobalt.

Ditz, Hugo. Ueber einige Reactionen des Kobalts und Eisens und den Einfluss der Alkohole und anderer organischer Stoffe auf die elektrolytische Dissociation der Salze in wässeriger Lösung. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (109–112). [7250] C 6250].

Donath, Ed[uard]. Ueber einige Reactionen des Kobalts. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (137–141).

(Hg) Mercury.

Bardach, Bruno. Zum Nachweis von Quecksilber im Harn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (534-537). [6500 Q 8491].

(K) Potassium.

Reichard, C. Ueber den Nachweis des Kaliums durch pikrinsaures Natron unter Berücksichtigung der übrigen Alkalimetalle, des Thalliums und Ammoniaks. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (377–384).

(Mn) Manganese.

Marshall, Hugh. The Detection and Estimation of Minute Quantities of Manganese. Chem. News, London, 83, 1901, (76).

(N) Nitrogen.

Fittica, F[riedrich]. Ueber den Nachweis von Stickstoff in Arsen und die Umwandlung von Arsen in Antimon. ChemZtg. Cöthen, **25**, 1901, (41). [0140 0680].

Arnold, C[arl], und Murach, F. Ueber den Nachweis von Stickstoff in Arsen, etc., und Entgegnung hierauf von F. Fittica. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (131, 259).

(Ni) Nickel.

Ditz, Hugo. Ueber den qualitativen Nachweis geringer Mengen Nickel neben Kobalt. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (894–897). [0260 0540].

(Pb) Lead.

Bellocq. Recherche du plomb dans l'eau potable. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (56-57).

(Se) Selenium.

Berry, A. E. [Detection of selenium in presence of arsenic]. London. J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (322–323).

Jouve, Ad. Recherche du sélénium dans l'acide sulfurique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (489-491). [0700].

Orlow, N. A. Ueber den Selengehalt in Schwefelsäure. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (66).

Rosenheim, Otto. [Detection of Selenium in presence of arsenic]. Chem. News, London, 83, 1901, (277–280).

(Te) Tellurium.

Berry, A. E. [Detection of tellurium in presence of arsenic]. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (322–323).

6150 DETECTION OF COMPOUNDS.

Inorganic.

Carbon monoxide.

Nicloux, Maurice. Sur la présence de l'oxyde de carbone dans le sang du nouveau-né. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1501–1504). [8040].

Chromic acid.

Reichard, C. Ueber den Nachweis der Chromsäure durch Wasserstoffsuperoxyd bei Gegenwart von Vanadinsäure. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (577–586).

Nitrie acid.

Cazeneuve, P., et Défournel, H. Recherche et dosage des azotates dans les eaux potables avec la brucine et l'acide formique cristallisable. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (639-640). [0490 6300].

Perman, E. P. Note on the Detection and Estimation of Nitric Acid in Combination with the Alkali Metals. Chem. News, London, 83, 1901, (193).

Potassium ferrocyanide.

Matuschek, J. Ueber die Einwirkung von Kieselfluorwasserstoffsäure auf Ferrocyankalium. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (158–159). [6300].

Organic.

Acids.

Citric and tartaric acids.

Paris, G. Ueber die Empfindlichkeit einiger Verfahren zum Nachweise von Chronen- und Weinsäure. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (160–162). [M 3120 Q 1885].

Homogentisic acid ('.H (OH), .CH .. ('O)H

Orton, K. J. P., and Garrod, Archibald E. [Detection of homogentisic acid in urine.] J. Physiol., Cambridge, **27**, 1901, (89–94). [1330 8000].

Salicylic Acid.

Da Silva, A. J. Ferreira. Sur la sensibilité des méthodes de recherche de l'acide salicylique dans les vins. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (726-731). [6300].

Pereira, A. Cardoso. Sur la recherche de l'acide salicylique dans le vin et la bière, Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (475–476).

Succinic acid.

Neuberg, Carl. Ueber den Nachweis der Bernsteinsäure. Hoppe-Sevlers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 31, 1901, (574–578). [1310 Q 1010].

Alkaloids.

Ueber das Verhalten der Linke, H. mit Formaldehyd versetzten Schwefelsaure zu einigen organischen Körpern, speciell zu den Alkaloiden. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (258-262). [1410 3010].

Pozzi-Escot, M. E. Contribution à la recherche microchimique des alcaloïdes. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1062). [3000].

Alkaloids in Urine.

Sur l'emploi de Guillemard, H. l'acide silicotungstique comme réactif des alcaloïdes de l'urine. Variation de l'azote alcaloïdique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1438-1440). [3020].

Atropine.

N[icolaas]. Eme n... Probtion auf Atropin. Pharm. Schoorl, chemische (Holländisch). Ned. Tydschr. Pharm. (hem. Tox., 13, 1901, (208–210).

Ouinine.

Kimura, Hikouemon. Colour Reactions of Quinine (Japanese). Tokyo, Nih. Yak. Kw. Z., 232, 1901, (527-535). [3010].

Miscellaneous.

Amygdalin.

Deacon, E. R. A New Colour Reaction for Amygdalin. Chem. News, London, 83, 1901, (271).

Cystin and cystein.

Embden, Gustav. Ueber den Nachweis von Cystin und Cystein unter den Spaltungsprodukten der Eiweisskörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (94–103). [4010 Q 1134 1170 1610].

Formaldehyde.
Luebert, A. Gustav. A Modification of the Sulphuric Acid Test for Formaldehyde in Milk. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (682-683). [1410 6500].

Hydrocarbons of coal tar.

Behrens, Th[eodor] H[einrich]. Die Unterscheidung fester Teerkohlenwas-[Naphtalin, Acenaphten, serstoffe Fluoren, Phenanthren, Anthracen, Karbazol, Chrysen, und Akridin auf mikrochemischem Wege [durch ihre Additionsprodukte mit Nitrochinonen, hauptsächlich mit Dinitrophenanthrenchinon und Tetranitrochinizarin]. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (328–331). [1130 5020].

Peptone.

Černy, Zdenko. Zinn-Nachweis des Harnpeptons. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (592-595). Q 84407.

Proteids.

Hopkins, F. Gowland, and Cole, Sydney W. On the Proteid Reaction of Adamkiewicz. . . London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (21-33).

Saccharin.

Levs. Alex. Nouvelle réaction de la saccharine (sulfimide benzoïque). Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1056–1058). [1330].

Santonin.

Pain, Percy. An Improvement on the B. P. Santonin Test. Pharm. J., London, (Ser. iv), 13, 1901, (131).

Starch.

Lagerheim, G[ustaf]. Über die Anwendung von Jod-Milchsäure zum Nachweis von Stärke in Drogen und Nahrungsmitteln (Schwedisch, Referat in deutscher Spr.) Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, 5, 1901, (65-69).

Sugars.

Neuberg, Carl. Ueber die Farbenreaktionen von Zuckern. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 31, 1901, (564-573). [1800].

Schilling, Bruno. Zur Kenntniss der Griess schen γ-Diamidobenzoösaure und der Verbindungen derselben mit Zuckerarten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1501, (302–907). [1330–1800–1930].

6200 ESTIMATION OF ELEMENTS.

General.

Berthelot. Equilibres chimiques. Réactions sur deux bases mises simultanément en présence de l'acide phosphorique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1517-1525). [7050].

Donath, Ed[uard]. Notiz zur Fällung einiger Metall-ulfide mit Thiosulfat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (141-143). [6100].

Sartori, A. Tabellen zur Berechnung quantitativer chemischer Analysen, unter Zugrundelegung der von Landolt, Ostwald and Seubert für die Praxis empfohlenen Atomgewichtszahlen. (Mit Nachträgen.) Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (202–376). [6300].

, Wolff, Jules. Ueber die Löslichkeit einiger Metalloxyde in Natrium- beziehungsweise Ammoniumsalicylat, sowie äber die Darstellung des Natrium-Kupfersalicylates. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (459-462). [1330 Q 9125].

Special.

(Ag) Silver.

Fulweiler, W. H., and Smith, Edgar F. The Precipitation and Separation of Silver in the Electrolytic Way. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (582–585). [0110].

Richards, Joseph W. The Measurement of Gold and Silver Buttons in Quantitative Blowpipe Assays. J. Amer. ('hem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (203-212). [G 32].

(As) Arsenic.

Archbutt, L., and Jackson, P. G. The Determination of Minute Quantities of Arsenic in Coke. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (448–450).

Atterberg, Albert. Schnelle Methode zur Bestimmung kleiner Arsenmengen. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (264).

Avery, S., and Beans, H. T. A Rapid Method for the Determination of Arsenious Oxide in Paris Green. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (485–486). [0140].

Bird, F. C. J. The Gutzeit Test for Arsenic. London, Anal., 26, 1901, (181–187).

Chapman, Alfred C. Arsenic in Coal and Coke. London, Anal., 26, 1901, (253–256).

Ducru, O. Nouvelles méthodes de dosage de l'arsenic. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (235-239). [0140].

Fairley, T. Arsenic Estimations relating to Malt-Kilns. London, Anal. 26, 1901, (177–180).

Gibb, Allan. The Determination of Arsenic . . . in Cupreous Materials. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (184–187).

Jones, E. W. T. Arsenic in Beer. Chem. News, London, 83, 1901, (25–26).

Kühling, O[tto]. Ueber das Verhalten der arsenigen Säure gegen Permanganat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (404–403). [6300].

Rohmer, Martin. Scheidung des Arsens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (33–38). [0140 G 12].

Ryder, John, and Greenwood, Alfred. Arsenic in Beer. Chem. News, London, 83, 1901, (61).

Smith, R. F. Wood, and Jenks, R. L. [Estimation of] Arsenic in Coal and Coke. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (437).

Thomson, William, and Shenton, James. The Detection [and Estimation] of Arsenic in Beers, Brewing Materials, and Food. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (204–206).

Vanino, L., und Griebel, C. Ueber die Einwirkung von Ammoniumcarbonat auf Schwefelarsen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (589-591).

(Au) Gold.

Johnson and Sons. The Assay of Gold Sodium Chloride. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (210) Richards, Joseph W. The Measurement of Gold and Silver Buttons in Quantitative Blowpipe Assays. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (203–212). [G32].

(Bi) Bismuth.

Tyrer, Thomas, and Tyrer, Chas. T. [Comparison of the quantitative action of reducing agents on bismuth salts]. Pharm. J., London, (ser. iv.), 13, 1901, (141). [7200].

(Ca) Calcium.

Gray, G. Watson. Determination of Calcium in High-Grade Ferro-Silicon. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (538-539).

Passon, Max. Zur Kalkbestimmung nach der Citratmethode. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (285–286).

(Cl) Chlorine.

Davies, Herbert E. [Estimation of Chlorides in the presence of organic matter]. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (98–100).

Winkler, L[ajos] W. Bestimmung des Chlors in natürlichen Wassern. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (596-600). [6500 Q 1881 9110].

(Cr) Chromium.

Stock, Alfred, und Massaciu, Cornelius. Die quantitative Bestimmung des Chroms und Eisens durch Kalium-Jodit-Jodat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (467–469).

(Cu) Copper.

Heidenreich, O. N. Eine schnelle und exacte Methode zur quantitativen Bestimmung von Kupfer in Kiesen durch Fallung mit Aluminium und nachfolgender Elektrolyse. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (15–17). [¢ 12].

(F) Fluorine.

Bullnheimer, Friedr. Ueber die Fluorbestimmung in Zinkblenden. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (101-104). [G 12].

Burk, W. E. Quantitative Determination of Fluorine in Fluorides easily decomposable by Sulphuric Acid. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (825–829). [0310].

Prost, Eugen. Ueber die Fluorbestimmung in Zinkblenden. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (292–293). [G 12].

(Fe) Iron.

Blair, Andrew Alexander. The Chemical Analysis of Iron. 4th ed. Philadelphia and London, (Lippincott), 1901, (xi + 319). 22.8 cm. [0320].

Ebeling, A. Rhodankalium als Indicator bei der Reduction von Eisenoxyd zu Eisenoxydulverbindungen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (571, 785). [0210 0320].

Hoffmann, P. Ueber die Bestimmung des Eisens in normalem und pathologischem Menschenharn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (73–82) [Q 8340].

Morgan, Gilbert T. Note on the Reduction of Ferric Salts. London, Anal., 26, 1901, (225-227).

Speller, Frank N. On the Separation of Ferric Chloride in Aqueous Hydrochloric Acid from other Metallic Chlorides by Ether. Chem. News, London, 83, 1901, (124-125).

Stock, Alfred, und Massaciu, Cornelius. Die quantitative Bestimmung des Chroms und Eisens durch Kalium-Jodit-Jodat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (467–469).

Volhard, J. Rhodankalium als Indicator bei der Reduction von Eisenoxyd zu Oxydulverbindungen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (609–610). [0210 0320].

(Hg) Mercury.

Rupp, E. Ueber die Quecksilberbestimmung im offizinellen Hydrargyrum salicylicum. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (114–118). [Q 9125].

[Estimation of mercury in organic compounds containing nitrogen.]

Schiff, Hugo. Methylenmalonamid und Methylenbiuret. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (242–249). [1320 1620 1310 1940].

Spare, C. Roscoe, and Smith, Edgar F. The Electrolytic Separation of Mercury from Copper. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (579–582). [0290 0380].

Tyrer, Thomas, and Tyrer, Chas. T. [Comparison of the quantitative action of reducing agents on mercury salts]. Pharm. J., London, (Ser. iv), 13, 1901, (141). [7200].

(I) Iodine.

sjollema, B. Bestimmung des Jodgehalts des Jodols. (Holländisch). Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., **13**, 1901, (210–214).

Waal, J[acobus] W[ilhelmus] de. Jod in Aïrol. (Holländisch). Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., **13**, 1901, (65–67).

(K) Potassium.

Leent, F. H. van. Ueber die Abscheidung und Bestimmung von kleinen Mengen Kalium in Salzgemischen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (569–573).

Rümpler, A. Zur Bestimmung des Kaligehaltes im Ackerboden. Vorläufige Mitteilung. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (149). [6500].

Schumm, O. Beitrag zur Kaliumbestimmung. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (385–389).

(Mn) Manganese.

Bolling, Randolph. Modified Williams Method for Manganese. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (493–496). [0470].

Dufty, Lawrence. Volumetric Estimation of Manganese. Chem. News, London, **84**, 1901, (248).

Ibbotson, Fred., and Brearley, Harry. Volumetric Estimation of Manganese. Chem. News, London, **84**, 1901, (247–248).

Marshall, Hugh. The Detection and Estimation of Minute Quantities of Manganese. Chem. News, London, 83, 1901, (76).

Norris, George L. The Determination of Manganese in Ferro-Manganese London, J. Soc. ('hem. Indust., 20, 1901, (551).

Ramage, Hugh. Volumetric Estimation of Manganese. Chem. News, London, **84**, 1901, (209–210).

T., J. The Estimation of Manganese in Ferro-Chromium Alloys. Chem. News, London, 83, 1901, (25).

(Mo) Molybdenum.

Kollock, Lily Gavit, and Smith, Edgar F. The Electrolytic Determination of Molybdenum. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (669–671). [0480]

(N) Nitrogen.

Aken, E[lizabeth] van. [On the estimation of the nitrogen in organic compounds and the influence of their structure on the result.] Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 4, 1902, (91–95) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 10, 1902, (102–105) (Dutch).

Street, John Phillips. A Method for the Determination of the Availability of Organic Nitrogen in Commercial Fertilizers. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (330-338). [6500].

Wefers Bettink, H[endrik]. Die Erkennung von salpetriger Säure in der Milch. (Holländisch). Ned. I'ydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (67-70).

(Ni) Nickel.

Norris, George L. The Determination of . . . Nickel in Steel. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (551).

(0) Oxygen.

Ramsay, William, and Homfray, Ida. Colorimetric Method for determining Oxygen dissolved in Water. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (1071– 1074). [6500].

Ladenburg, A[lbert], uud Quasig, R. Quantitative Bestimmung des Ozons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1991, (1184–1188). [0550].

(P) Phosphorus.

Ibbotson, Fred., and Brearley, Harry. The Estimation of Phosphorus in Steel and Iron. Chem. News, London, **83**, 1901, (122).

széll, Lad. v. Die richtige Anwendung der Molybdän- und Citratmethode bei der Analyse von Superphosphaten. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (14).

(Pt) Platinum.

Leidié et Quennessen. Sur le dosage du platine et de l'iridium dans la mine de platine. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (840-842). [0410 0610].

(S) Sulphur.

Auchy, George Determination of Sulphur in Wrought Iron and Steel. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (147–151).

Noyes, William A[lbert], and Helmer, L. Leslie. The Determination of Sulphur in Iron and Steel. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (675-679). [0320 0660].

(Sb) Antimony.

Gibb, Allan. The Determination of . . . Antimony in Cupreous Materials. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (184–187).

(Si) Silicon.

Auchy, George. Note on the Determination of Silicon in Steel. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (817–820). [0320 0710].

(Sn) Tin.

Ibbotson, Fred., and Brearley, Harry. [Estimation of tin in white-metal alloys.] ('hem. News, London, 84, 1901, (167–169).

Ost, H[ermann], und Klapproth, W. Die Fällung des Zinns aus seinen Sulfosalzen und seine Trennung von Antimon durch Elektrolyse. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (817–827). [0720]

(Ur) Uranium.

Kern, F. The Quantitative Separation and Determination of Uranium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (685–726). [0810].

Kollock, Lily Gavit, and Smith, Edgar F. The Electrolytic Method Applied to Uranium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (607-609). [0810].

(Zn) Zinc.

Walker, Percy H. The Volumetric Determination of Zinc. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (468–470). [0880].

6300 ESTIMATION OF COM-POUNDS.

Inorganic.

General.

Sartori, A. Tabellen zur Berechnung quantitativer chemischer Analysen, unter Zugrundelegung der von Landolt. Ostwald und Seubert für die Praxis empfohlenen Atomgewichtszahlen. (Mit Nachträgen.) Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (202–376). [6200].

Alkali.

Huber, Hermann von. Ueber die Titration des Alkaligehaltes in Gegenwart von Hypochloriten, Chloraten und Chromaten. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (396-398).

As.

Arsenious oxide.

Avery, S[amuel], and Beans, H. T. Soluble Arsenious Oxide in Paris Green. Preliminary Report. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (111–117). [0140].

Arsenious acid.

Kühling, O[tto]. Ueber das Verhalten der arsenigen Säure gegen Permanganat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (404-406). [6200].

B.

Borie acid.

Wolff, Jules. Ueber das Ferrinatriumsalicylat und die Bestimmung der Borsäure in den Boraten der Alkalien und Erdalkalien. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (157–160). [1330)

Zschimmer, F. Zur Analyse der italienischen rohen Borsäure. Chem-Ztg, Cöthen, **25**, 1901, (44–45, 67–68). [0160].

C.

Carlon dioxide.

Ellms, Joseph W., and Beneker, Jay C. The Estimation of Carbonic Acid in Water. J. Amer. Chem. Soc., Easton. Pa., 23, 1901, (405–431). [6500].

Carbonates.

Hall, A. D., and Russell, E. J. On a method for determining small quantities of carbonates. London, Proc. Chem. Scc., 17, 1901, (241-242).

Cyanides and cyanates.

Herting, Otto. Beitrag zur Analyse der Handels-Cyanide. Eine exacte Methode zur Bestimmung der Cyansäure. Ein eigenthümliches Cyandoppelsalz. Cyanantidet. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (582-586). [Q 9115].

Mellor, J. W. Bestimmung von Cyaniden und Cyanaten neben einander. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (17-21).

The Reciprocal Determination of Cyanides and Cyanates. London, Anal., **26**, 1901, (286–289).

Victor, Ernst. Bestimmung von Cyaniden und Cyanaten neben einander. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (462-465).

Potassium ferrocyanide.

Kielbasiński, Wł. Sur l'analyse du ferrocyanure de potassium (Polish). Chem. pols., Warszawa, 1, 1901, (73– 74).

Matuschek, J. Ueber die Einwirkung von Kieselfluorwasserstoffsäure auf Ferrocyankalium. ChemZtg, Cothen, **25**, 1901, (158–159). [6150].

Cl.

Hydrochloric acid.

Meunier. Du dosage de l'acide chlorhydrique libre dans le suc gastrique. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, 4367-369).

Fe.

Prussian blue.

Popplewell, J. M. Rapid Method for the Determination of Prussian Blue in Spent Oxide. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (225).

H.

Water.

Konig, J[os.]. Bestimmung des Wassers in Gemischen von organischen Stoffen und Natriumbikarbonat. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (448–449).

Hydrojen peroxide.

Naylor, W. A. H., and Dyer, C. S. [Estimation of solutions of hydrogen peroxide.] Pharm. J., London, (Ser. IV.), 13, 1901, (131–132).

K.

Potassium permanganate.

Ålander, A. Ein Beitrag zur Bestimmung von Kaliumpermanganat mittelst Natriumhyposulfits. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (574–577).

N.

Ammonia.

Blackler, M. Bennett. Estimation of Ammonia in its Salts. Chem. News, London, 83, 1901, (299).

Niviles, etc.

[Estimation of hydroxylamine, ammonia, and nitrite in presence of each other.]

Ber Suler. Beiträge zur elektrolytschen Reduktion der Nitrite. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (831–842, 847–855). [7250—0190].

Nitric acid.

Cazeneuve, P., et Défournel, H. Recherche et dosage des azotates dans les eaux potables avec la brucine et l'acide formique cristallisable. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (639-640). [0190].

Perman, E. P. Note on the Detection and Estimation of Nitric Acid in Combination with the Alkali Metals. Chem. News, London, 83, 1901, (193).

P.

Phosphoric acid.

Berthelot. Nouvelles recherches sur la neutralisation de l'acide phosphorique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1277-1281). [0570 0170 0220].

Recherches sur les équilibres chimiques. Formation des phosphates insolubles par double décomposition: phosphate de soude bibasique et azotate d'argent. Paris, C.-R. Acadsci., 132, 1901, (1449–1459). [7050].

Cavalier, J. Acidimétrie de l'acide phosphorique par la baryte. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1330–1331).

Acidimétrie de l'acid phosphorique par l'eau de baryte. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (796–799). [0570].

Acidimétrie de l'acide phosphorique par les alcalino-terreux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (903–905). [0570].

Sartori, A. Zur Bestimmung der Phosphorsäure im Weine nach der Reichsmethode. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (263–264). [6500].

Williams, C. B. Kilgore's Modification of the Volumetric Method of Estimating Phosphoric Acid. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (8–12). [0570].

Phosphates.

Woodman, A. G., and Cayvan, L. L. The Determination of Phosphates in Potable Waters. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (96-107). [6500].

Ph.

Lead peroxide.

Liebig, jr., Max. Zur volumetrischen Bestimmung des Bleisuperoxydes in der Mennige. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (828). [0580].

S

Sulphides, etc.

Gautier, Armand. Méthode de dosage des sultures, sulthydrates, polysulfures ct hyposulfites pouvant coexister en solution, en particulier dans les eaux minérales sulfureuses. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (518-523). [6500].

Sulphuric acid.

Winkler, L[ajos] W. Ueber die Bestimmung der Schwefelsäure in natürlichen Wassern. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (465-469). [6500 Q 1881].

Sulphates.

Jackson, D. D. The Photometric Determination of Sulphates. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (799-806). [0660].

Si.

Silicic acid.

Wells, H[orace] L., and Metzger, F. J. On the Separation of Tungstic and Silicic Acids. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (356-358).

Ti.

Titanic acid.

Brakes, James. Colorimetric Determination of Titanic Acid. London, J. Scc. Chem. Indust., 20, 1901, (23).

W.

Herting, Otto. . . . Die Bestimmung der Wolframsäure und Trennung derselben von der Kieselsäure. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (165-166). [0840 6500].

Wells, H[orace] L., and Metzger, F. J. On the Separation of Tungstic and Silicic Acids. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (356–358).

Organic. Acids.

Acids and bases.

Berthelot. Etudes sur la neutralisation. Sur le titrage à l'aide des colorants des acides et des alcalis à fonction complexe. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1377-1382).

Anthranilic acid methyl ester.

Hesse, Albert, und Zeitschel, Otto. Ueber die quantitative Bestimmung des Anthranilsauremethylesters in ätherischen Oelen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (296–300). [1330].

Hippuric acid (volumetric).

Cates, W. A. Note on the Estimation of Hippuric Acid. Chem. News. London, 83, 1901, (121).

Lactic acid.

Osborne, W. A. [Estimation of lactic acid.] Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xlix-l). [8050 1310].

Malic acid.

Hilger, A. Zur quantitativen Bestimmung der Aepfelsäure. [Vortrag.] Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (49-50). [M 3120].

Oleic acid.

Lewkowitsch, J. Zur Trennung der Oelsäure von anderen Fettsäuren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (62).—Farnsteiner, K. Antwort auf vorstehende Erwiderung. Ebenda, 4, 1901, (63–65). [Q 1500].

Salicylic acid.

Da Silva, A. J. Ferreira. Sur la sensibilité des méthodes de recherche de l'acide salicylique dans les vins. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (726-731). [6150].

Telle, Fernand. Titrage de l'acide salicylique, des salicylates et du phénol. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (49–56). [1330].

Uric acid.

Bouillet, H. Action de l'acide iodique sur l'acide urique et dosage de cet acide. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (251-255). [1930].

Alcohols and Phenols.

Cresul.

Zur Kresolbestimmung. Ditz, Hugo. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (160-165).

Russig, F., und Fortmann, G. Zur Kresolbestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (157-160).

Glycerol.

Modification à la méthode Gailhat, J. manganimétrique. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (396-402).

Lewkowitsch, J. Note on the Estimation of Glycerol. London, Anal., 26, 1901, (35–36).

Phenol.

Thresh, John C. The Determination of Phenol when mixed with Resinous Substances. Pharm. J., London, (Ser. IV), 13, 1901, (138),

Tocher, James F. The Volumetric Determination of Phenol. Pharm. J., London, (Ser. IV), 12, 1901, (360-361).

Alkaloids.

Alladoids.

Cohen, H. [Verbesserte Methode der] Titration [der Alkaloide] mit Iodeosin als Indicator. (Holländisch). Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, $(204 \ 206).$

Cocaine.

Garsed, W., and Collie, J. N. On the Estimation of Cocaine. . . London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (675-681) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (89) [Abstract].

- On the Determination of Cocaine. Pharm. J., London, (Ser. IV), 13, 1901, (222-227, 254-258). [3010].

Carbohydrates.

Glycogen.

Bujard, Alfons. Zur Bestimmung des Glykogens. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (781). [Q 1426].

Lactose.

Scheibe, Anton. Die Bestimmung des Milchzuckers in der Milch durch Polarisation und Reduction. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (1-14). [Q 1834].

Nitrocellulose.

Quinan, K. B. A New Method for the Estimation of Soluble Nitrocellulose in Guncotton and Smokeless Powder. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (258-264). [6500].

Sugars.

Meillère, G., et Chapelle, Ph. Dosage des sucres réducteurs dans le sang. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (257-262).

Raimann, Emil. Zur quantitativen Bestimmung kleinster Zuckermengen im Harn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (390-402). [Q 8321].

Soltsien, P. Bestimmung des Zuckers mittelst Fehling'scher Lösung und Ueberführung des Cu2O in CuO unter Vermeidung von Asbestfiltern. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (28-29). [1820].

Miscellaneous.

Acetone.

Riegler, E. Eine einfache gasvolumetrische Bestimmungsmethode des Acctons im Harn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (94–97). [Q 8320].

Carbamide.

Girardet, F. Sur un urécmètre très simple. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (329–334). [0920].

Long, J. H. On the Estimation of Urea in Urine. J. Amer. Chem. Scc., **23**, 1901, (632–638). Easton, Pa., FQ 8310.21.

Carrone.

Kremers, Edward. [The Estimation of Carvone in Volatile Oils.] London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (16-23).

Formaldehyde.

Craig, A. G. On the Determination of Formaldehyde. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (638-643).

Riegler, E. Eine einfache gasvolumetrische Bestimmungsmethode des Formaldehyds. Zs. anal. Chem., Wicebaden, 40, 1901, (92-94). [1410].

Vanino, L., und Seitter, E. Zur quantitativen Bestimmung des Formaldehyds. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (587–589). [1410].

Haemoglobin.

Haldane, John [S]. The Colorimetric Determination of Haemoglobin. J. Physiol., Cambridge, 26, 1901, (497-504). [8000].

Hexon bases in heteroalbumose and

Haslam, H. C. Quantitative Bestimmung der Hexonbasen in Hetercalbumose und Pepton. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (54–58). [4010 Q 1145 1130].

Indigo.

Vaubel, Wilhelm. Ueber eine neue Hydroverbindung des Indigos und deren Verwendung zur quantitativen Bestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (892–893). [5020 1930].

Nitroso-group.

Clauser, Robert. Methode zur quantitativen Bestimmung der Nitrosogruppe in organischen Verbindungen. (I. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (889–895).

Profeids.

Vaubel, Wilhelm. Ueber die Bromirungs- und Jodirungszahlen der Eiweisskörper. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (470-474). [4010 Q 1130].

Purines.

Jolles, Ad. Ueber eine neue volumetrische Methode zur Quantitativen Bestimmung der Purinbasen im Harn. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 2, 1901, (340–342). [Q 8314].

6400 GAS ANALYSIS.

General.

[Gas analysis by means of the electric spark].

Berthelot. Méthode pratique pour l'analyse des gaz par l'électricité. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (433-447).

[Spectroscopic gas analysis.]

Méthodes pratiques pour l'analyse courante des gaz par la spec-

troscopie. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (447–482).

Feld, Walther. Versuche zur Erzielung rauchfreier Ringofenfenerung mit Koks, Steinkohle und Braunkohle. Chem. Ind., Berlin, 24, 1901, (438-445, 477-482, 515-520, mit Taf.).

Samojloff, A[leksandr Filipovič], und Judin, A. Zur Methodik der Gasanalyse. Arch. Anat. Physiol., Leipzig, Physiol. Abth., 1901, (338–352). [Q 1010].

Special.

[Hydrocarbons.]

Broockmann. Ueber ein Vorkommen von Kohlenwasserstoffen in Druckluft. Glückauf, Essen, **37**, 1901, (98–99).

[Carbon dioxide.]

Haldane, John [S.]. A Rapid Method of Determining Carbonic Acid in Air. J. Hygiene, London, 1, 1901, (109-114).

[Hydrogen.]

Phillips, Francis C. On the Determination of Hydrogen in Gas Mixtures. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (354–356). [0360].

[Acetylene.]

Rossel, A., und Landriset, E. Analyse und Reinigung des Acetylens. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (77–82).

[Hydrogen sulphide.]

Tutwiler, C. C. The Quantitative Estimation of Hydrogen Sulphide in Illuminating Gas. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (173–177). [0360].

[Hydrogen and methane.]

White, Alfred H. The Oxidation of Nitrogen as a Source of Error in the Estimation of Hydrogen and Methane. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (476-482).

6500 APPLIED ANALYSIS.

AGRICULTURAL. See also Foods.

Pentosans, estimation of, in vegetable materials.

Fraps, G. S. The Determination of Pentosaus. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (501–507).

Kröber, E. Untersuchungen über die Pentosanbestimmungen mittelst der Salzsäure-Phloroglucinmethode nebst einigen Anwendungen. (Fortsetzung.) Theil 2. J. Landw., Berlin, 49, 1901, (7-20). [1840 M 3120].

Fodders.

Browne, C. A., Jr., and Beistle, C. P. The Complete Analysis of Feeding Materials. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (229–236).

Gonnermann, M. Zur Bestimmung des Melassegehaltes im Melassemischfutter. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901. (216–221). Berichtigung dazu. Ebenda (254). [1820 Q 1885].

Lemcke, Alfred. Ueber Hanfkuchen. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (161–182). [Q 1875 M 2280 5400 2300].

Swedes.

Collins, S. H. Sugar in Swedes. Part. I. Analytical Methods. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (536–538).

Manures.

Pfeiffer, Th., und Lemmermann, O. Die Verwendung einer Pepsinlösung zur Untersuchung von tierischem Kct und Stallmist. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (129–140). [Q 7055].

Street, John Phillips. A Method for the Determination of the Availability of Organic Nitrogen in Commercial Fertilizers. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (330-338). [6200]. Sutherst, Walter F. The Solubility of Phosphatic Manures in some Organic Acids. Chem. News, London, 84, 1901, (199-200).

Széll, Ladislaus von. Beiträge zur Vervollkommnung der schnellen Bestimmung der wasserlöslichen Phosphorsäure in Superphosphaten. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (325–346). [0570].

der Molybdän- und Citratmethode bei der Analyse von Superphosphaten. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (14).

— Ueber die richtige Anwendung der Molybdaen- und Citratmethode zur Werthermittelung der Superphosphate, (ungarisch.) Magy. Chem. F., Budapest, 7, 1901, (34–44).

Soils.

Berju, Georg. Ein Beitrag zur Methodik der chemischen Bodenuntersuchung. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (19-31).

Bieler, Kurt, und Asō, Keijirō. Ueber die Bestimmung von Humus in der Ackererde. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1901, (237–240).

Dyer, Bernard. A Chemical Study of the Phosphoric Acid and Potash Contents of the Wheat Soils of Broadbalk Field, Rothamsted. Loudon, Phil. Trans. R. Soc., 194, 1901, (235-290) [Full paper]; Proc. R. Soc., 68, 1901, (11-14) [Abstract].

Hall, A. D., and Plymen, F. J. The determination of plant food in soils by the use of dilute solvents. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (239-240).

Hoffmann, P. Untersuchung der Moorerde von Bad Sülze und Göldenitz, sowie vergleichende Tabellen einiger Moorerden. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (22–33). [G 87 dc].

Kornella, Andrzej. Sur l'analyse mécanique du sol au Laboratoire du Bureau des Travaux Agronomiques de la Galicie (Polish). Czasop. techn., Lwów, **1901**, (45–46, 50–51, 64–65).

Lorenz, N. v. Phosphorsäurebestimmung in Dünger, Boden und Asche durch direkte Wägung des Ammonium-Phosphormolybdates. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (183–220). [0570].

Murray, J. Alan. The Analysis of Soils. London, Anal., 26, 1901, (92–96).

Puchner, H. Ueber die Bestimmung der Trockensubstanz in Bodenproben. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (309-324).

Rümpler, A. Zur Bestimmung des Kaligehaltes im Ackerboden. Vorläufige Mitteilung. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (149). [6200].

Schlæsing, Th. Recherches sur l'état de l'alumine dans les terres végétales. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1203-1212).

Schlosing, fils, Th. Sur l'acide phosphorique des sols. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1189–1191).

Seliwanoff, Th. Drainwässer und Salzmoräste der Rieselfelder der Stadt Odessa. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (475–478).

Sigmond, E. Angaben über den assimilirbaren Phosphorsäuregehalt des Bodens (ungarisch). Magy. Chem. F., Budapest, **7**, 1901, (65–71).

Angaben über den assimilirbaren Phosphorsäuregehalt des Bodens (ungarisch). Magy. Chem. F., Budapest, 7, 1901, (89–96).

Peat.

Tacke, Br. Bemerkungen zu der Abhandlung: "Zur Analyse des Torfes von H. Bornträger." Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (110–111). [G 87].

CHEMICAL MANUFACTURES AND COMMERCIAL CHEMICALS.

Benzenes.

Frank, Fritz. Der Handelsverkehr mit Benzolen, ihre Zusammensetzung, Untersuchung und Verwerthung.— Nebst Berichtigung. Chem. Ind., Berlin, 24, 1901, (237–241, 262–266, 328, mit Taf.). [1130].

Irwin, Wilfred. [Estimation of Sulphur in Commercial Benzene intended for enriching Illuminating Gas]. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (440-442).

Lone meal.

Methner, Th. Ueber die Citronensäurelöslichkeit der Knochenmehlphosphorsäure. (Vorläufige Mittheilung.) Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (134–135).

Copper oxide.

Drawe, Paul. Kaufliches Kupferoxyd. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (586-587). [0290].

Mayer, Otto, und Marckwald, E. Kantfliches Kupter xyd. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (733-734). [0290].

Miklosich, D. Kaufliches Kupferoxyd. Zs. angew. Chem., 14, 1901, (753). [0290].

Rauter, Gustav. Kupferoxyd für die Glasfabrikation. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (753-754). [0290].

Fusel oil.

Marckwald, W[illv]. Berichtigung zu der Abhandlung: Ueber die Trennung der Amylalkohole des Fuselöles. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (784). [1210 Q 1605].

Indigo.

[Estimation of Indi_o-white in the vat.] Manchot, W., und Herzog, J. Ueber die Oxydation des Indigweisses durch Sauerstoffgas. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (318–330). [5020 1930].

Lead Silicates.

Thorpe, T. E., and Simmonds, Charles. Lead Silicates in Relation to Pottery Manufacture. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (791-807) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (113-114) [Abstract]. [0580].

Jurisch, K. W. Noch einmal Prüfung des Weldon-Schlammes. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (3).

Lunge, G. Zur Analyse des Weldon-Schlammes. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (60).

DRUGS AND PHARMACEUTICAL PREINKATIONS.

General.

Ackermann, Eugen. Ueber einige nordbrasilianische medicinische Präparate. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (134). [Q 1885 9000].

Aufrecht. Untersuchungen neuerer Arzneimittel. Desinfektionsmittel und Mittel zur Krankenpflege. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (482–483). [Q 9100].

Biechele, Max. Anleitung zur Erkennung und Prüfung aller im Arzneibuch für das Deutsche Reich (vierte Ausgabe) aufgenommenen Arzneimittel. 10. verm. Aufl. Berlin (J. Springer), 1901, (VIII + 465). 17 cm. Geb. 5 M. [Q 9100].

Gordin, H. M. Wertbestimmung der medizinischen, alkaloidhaltigen Drogen. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (214–229). [3010 Q 9130].

Greenish, Henry G. The Percentage Ash of Crude Drugs and their Powders. Pharm. J., London, (Ser. iv), 12, 1901, (264-267, 393-399).

Moor, C. G., and Priest, Martin. Notes on Certain British Pharmacopoeia Tests. London, Anal., 26, 1901, (29-35).

Siedler, Ρ. Kleinere pharmakognostische Mitteilungen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (20-23). [Q 9100] M 31207.

Stoeder, W[illem]. Gehaltbestimmungen in Drogen und Praeparaten (vorgeschlagen für die künftige vierte Auflage der Niederländischen Pharmacopoea]. (Holländisch). Pharm. Weekbl., Amsterdam, 38, 1901, (No. 19–23).

Teichert, Kurt. Ueber den Werth des Wollny'schen Milchfettrefraktometers in der Praxis des Apothekers. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (321-322). [0910 Q 1833 0090].

Special.

Airol.

Waal, J[acobus] W[ilhelmus] de. Die Untersuchung des Airols. (Holländisch). Pharm. Weekbl., Amsterdam, 38, 1901,

Aloes.

Pedersen, Gullow. Latest researches on drugs containing emodin. (Norw.) Kristiania, Farm. Tidssk., 9, 1901, (97-

Tschirch, A[lexander], und Klaveness, J. Untersuchungen über die Sekrete. 40. Über die Natalaloë. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (231–240). [1140 Q 9190 M 3120 6000].

- Untersuchungen über die Sekrete. 41. Ueber die Ugandaaloë. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (241-249). [1140 M 3120 6000 Q 9190].

Atropine sulphate.

Gadamer, J[ohannes]. Zur Prüfung des Atropinsulfats. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (333–336). [3010 O 91301.

Cinchona bark.

Ketel, B. A. van. Eine neue Methode zur Bestimmung des Alkaloidgehaltes in Chinarinden. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (313-315). [M 3120 Q 9130].

Ketel, B[ernardus] A[drianus] van. Ueberblick und Kritik der existirenden Methoden, nebst der Beschreibung einer neuen Methode zur Bestimmung des Gesammtalkaloidgehalts der Kinarinde. (Holländisch). Hoorn, (A. Houdijk), 1901, (78). 21 cm. [M 3120].

Cinnamon.

Hartwich, C. Beiträge zur Kenntnis des Zimmt. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (181–201, mit 1 Taf.). [M 2040 3120 5100 Q 9190].

Cloves.

McGill, A. Notes on the Proximate Analysis of Cloves. London, Anal., 26, 1901, (123–126).

Conium maculatum.

Gordin, H. M. Wertbestimmung des Schierlings. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (229-230). [3010 Q 9130 M 3120 5400].

Copaiba.

Tschirch, A[exander]. Untersuchungen über die Sekrete. 44. Keto, Eduard. Ueber die Harze der Copaivabalsame. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (548–560). [1860–1350–M 3120–Q 9190].

Umney, John C., and Bennett, C. T. Copaiba. Pharm. J., London, (Ser. iv), 12, 1901, (324–326).

Diastase, preparations of.

Barth, Georg. Untersuchung einiges käuflicher Diastasepräparate. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (368– 371). [8010 Q 1200 9160].

Emplastrum adhaesivum.

Dieterich, Karl. Empl. adhaesiv. D. A.-B. IV. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (323). [Q 9190].

Der Kautschuk des Arzneibuches und seine Verwendung zum Empl. adhaesiv. D. A.-B. IV. Pharm. Ztg. Berlin, **46**, 1901, (276–277). [Q 9190 M 3120]. Reiche, H. von. Empl. adhaesiv. D. A.-B. IV. Pharm. Ztg. Berlin, 46, 1901, (301, 339). [M 3120 Q 9190].

Ext. Cinchonae fluidum.

Gordin, H. M. Wertbestimmung des Extractum Cinchonae fluidum. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (231). [3010 Q 9130 M 3120 5400].

Ipecacuanha.

Rundqvist, Carl. Quantitative distribution of Alkaloids in Radix Ipecacuanhae (Swedish). Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, 5, 1901, (49–50). [Q 9130].

Kamala.

Rundqvist, Carl. Contribution to discovery of adulterations in Kamala (Swedish). Sv. Farm. Tidskr., Stockholm. 5, 1901, (85–86).

Lanolin.

Keutmann, L. Weisses Lanoliu. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (155-156). [Q 9190].

Maté.

Dietrich, Karl. Analytische Beiträge zum Paraguaythee. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (253–258). [Q 1885 M 3120 5400].

Morphine.

Puckner, W. A. The Extraction of Morphine with Immiscible Solvents. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (470–473).

Opium.

Oosterbaan, A[llard]. Beitrag zur quantitativen Bestimmung des Morphins im Mohnsaft. (Holländisch). Utrecht, (J. van Boekhoven), 1901, (44). 23 cm.

Rasamala resin.

Itallie, L[eopold] van. Das Rasamalaharz. (Holländisch). Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., **13**, 1901, (289-296).

Roborat.

Zellner, Heinrich. Ueber Roborat. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (501). [Q 9190].

Saffron.

Beythien, Adolf. Bestimmung von Sandelholz im Safran. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (368-369). [M 3120 D 5020]. Saponins.

Weil, Ludwig. Beiträge zur Kenntnis der Saponinsubstanzen und ihrer Verbreitung. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (363–373). [1850 M 3120].

Styrax.

Ahrens, C., und Hett, F. Ueber Styrax liquidus. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (216). [Q 9190 M 3120].

Itallie, L[eopold] van. Ueber den orientalischen und den amerikanischen Styrax (von Liquidambar orientalis und Liquidambar styraciflua) [und das Rasamalaharz]. Leiden, (Eduard Ydo), 1901, (92). 24 cm. [M 3120 5400].

— Untersuchungen ueber den Styrax. (Holländisch). Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., **13**, 1901, (193–204, 225–235, 257–266). [M 3120 5400].

Tschirch, A[lexander], und Itallie, L. van. Untersuchungen über die Sekrete. 42. Ueber den orientalischen Styrax. 43. Ueber den amerikanischen Styrax. Dazu Anhang: Rassamalaharz. Årch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (506–547). [1860 1250 M 3120 5400 Q 9190].

Sucramin.

Ehrlich, F. Ueber den neuen Süssstoff "Sucramin" und über das Ammoniak-Salz des Saccharins. D. Zuckerind., Berlin, 26, 1901, (1337–1339). [1630] 1330 Q 1885].

Tape-worm remedy from S.W. Africa.

[Mannich, Carl.] Ein Bandwarmmittel in Deutsch - Südwestafrika. Tropenpflanzer, Berlin, **5**, 1901, (332–334). [M 5400 Q 9190].

Vaseline.

Hoehnel, M. Die chemischen und physikalischen Eigenschaften der natürlichen Vaseline. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (391–393). [1110 Q 9120].

Vinum Colchici and Vinum Ipecacuanhæ.

Rundqvist, Carl. Vinum Colchici and Vinum Ipecacuanhæ (Swedish). Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, 5, 1901, (129–132). [Q 9130].

EXPLOSIVES.

Cullen, W. Notes on the so-called "Heat Test" for Explosives. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (8-10).

Quinan, K. B. A New Method for the Estimation of Soluble Nitrocellulose in Guncotton and Smokeless Powder. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (258–264). [6300].

Smith, F. W. Notes on the Analysis of Explosives. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (585–589).

Foots.

General.

Défournel, H. Dosage de la saccharine dans les matières alimentaires. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (512-515).

König, J[os.], Spieckermann, A., und Bremer, W. Beiträge zur Zersetzung der Futter- und Nahrungsmittel durch Kleinwesen. I. Die fettverzehrenden Kleinwesen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (721–744, 769–780). [R 2580 1600 Q 1540 1800 M 7700].

Leftmann, Henry, and Beam, William. Select Methods in Food Analysis. Philadelphia (Blakiston), 1901, (vi + 383, with 4 pl.).

Butter.

Clark, John. Composition of Dutch Butter. London, Anal., 26, 1901, (113– 117).

Partheil, A. Zur Kenntnis des Butterfettes. I. Peschges, W. Die kryoskopische Unterscheidung von Butter und Margarine. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (358–363). [1310 Q 1839 1885].

Poda, H. Ein einfacher Apparat zur gleichzeitigen Bestimmung des Fettes und des Wassers in der Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (492–496). [6000 Q 1839].

Preiss, Meyer. Zur Frage über die Beschaffenheit der sibirischen Kuhbutter vom chemisch-hygienischen Standpunkte. Diss. Berlin (Max Günther), 1901, (29). 21 cm. 0,50 M. [Q 1839].

Racine, R. Bemerkungen zur Frage nach dem Gehalte der holländischen Butter an flüchtigen Fettsäuren. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (568– 571). [Q 1839].

Reicher, L[odewyk] Th[eodorus]. Ueber den Gehalt an flüchtigen Fettsäuren bei den niederländischen Buttern. (Holländisch). Tydschrift voor toegepaste Scheikunde en Hygiene, Middelharnis, 4, 1901, (83-89). [Q 1839].

Reichler, A. Note relative à l'examen du beurre et des graisses. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (142–143).

Reinsch, A. Ist die Sesamöl-Reaktion einer Butter beweisend für das Vorliegen einer Fälschung? Milchztg. Leipzig, 30, 1901, (643–644). [Q 1836].

Ryn, J. J. L. van. Untersuchungen über die Ursachen der wechselnden Zusammensetzung der Butter. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (347–378). [Q 1839].

Siegfeld, M. Zur Beurtheilung der Butter auf Grund der Reichert-Meissel'schen Zahl. Zs. Unters. Nahrgsmittel. Berlin, 4, 1901, (433-446). [6500 Q 1839].

Spaeth, E. Die Bestimmung des Kochsalzgehaltes in der Butter. Milchztg, Leipzig, **30**, 1901, (499–500). [Q 1839].

Swaving, A. J. Ueber den Einfluss der Fütterung und der Witterung auf die Reichert-Meissl'sche Zahl der holländischen Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (577–585). [Q 1839].

Cereal Products.

Bread.

Berntrop, J[chan] C[curad]. Ueber die Bestimmung des Fettgehalts von Weizenbrot . . (Holländisch). Tydschrift voor toegepaste Scheikunde en Hygiene, Middelbarnis, 4, 1901, (190– 194); 5, 1902, (1–5). [Q 1872].

Oatmeal.

Dyer, Bernard. Some Analyses of Oatmeal. London, Anal., 26, 1901, (153-154).

Oats.

Chlopin, G[rigorij] W[italjevič]. Die patentierten Hafergrützen, ihre chemische Zusammensetzung und ihr Nährwert. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (481–489). [Q 1872].

Wheat flour.

Fleurent, E. Etude d'un densimètre destiné à la détermination de la valeur boulangère des farines du blé. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1421-1423).

Fruits and fruit juices.

Apples.

Browne, C. A. Jr. The Chemical Analysis of the Apple and Some of Its Products. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (869–884).

otto, Richard. Weitere Beiträge zur chemischen Zusammensetzung verschiedener Apfelsorten aus dem Königl pomologischen Institut zu Proskau O.-S. Gartenflora, Berlin, 50, 1901, (259–263). [M 3120 Q 1875].

Teber die Veränderungen in der chemischen Zusammensetzung der Aepfel beim Lagern. Gartenfora, Berlin, **50**, 1901, (318–321). [M 3120 Q 1875].

Fruit juices (especially raspberry juice).

Sparth, Eduard. Ueber Fruchtsäfte (besonders Himbeersaft) und deren Untersuchung. II. Erkennung und Nachweis von mit Wasser vermischten Säften. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (97–107). [Q 1875].

Lemon juice.

Spaeth, Eduard. Üeber Untersuchung und Zusammensetzung von Citronensäften. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin. 4, 1901, (529–541). [Q 1875 M 3120],

Fruit juices.

Truchon, et Martin, Claude. Sur la composition de certains jus de fruits destinés à la fabrication des confitures, sirops etc. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (171–176).

Cherry juice, detection of.

Windisch, Karl. Ueber den Nachweis von Kirschsaft in anderen Fruchtsäften, insbesondere im Himbeersaft, sowie von Kirschwein im Rothwein. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (817–825). [Q 1875—1884—M 3100].

Milk and cream.

Blyth, Meredith Winter. Detection and Estimation of Preservatives in Milk. London, Anal., 26, 1901, (148–150).

Braun, R. Die Bestimmung des Milchzuckers mit dem Wollnyschen Milchfett-refraktometer im Vergleich zu den analytischen und polarimetrischen Bestimmungs-Methoden. Milchztg, Leipzig, 30, 1901, (578–579, 596–599, 613–616). [1820 Q 1834].

Gutzeit, Ernst. Eine Methode, das spezifische Gewicht des Milchplasmas und des Milchfettes in Milch zu bestimmen. Milchztg, Leipzig, **30**, 1901, (513–515). [Q 1833 B 0130].

Henzold, Ottomar. Modifiziertes Gerbersches Butyrometer. Milchztg, Leipzig, 30, 1901, (613). [Q 1833].

Henzold, Ottomar. Nachweis von Formulin in der Milch. Milchztg, Leipzig, **30**, 1901, (629-630). [Q 1836].

Kaniss, A. W. Vereinigung der Milchfettbestimmung mit der Untersuchung auf Wasserzusatz. Milchztg, Leipzig, **30**, 1901, (565-566). [Q 1833 1836].

Leach, Albert E. Systematic Inspection of Milk for Preservatives. London, Anal., 26, 1901, (289-291).

Leather, J. Walter. The Composition of Indian Cows' and Buffaloes' Milk. London, Anal., 26, 1901, (40-42).

Le Comte, Octave. Du dosage pondéral du beurre dans le lait au moyen du sulfate de soude anhydre. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (58-60).

Leonard, Norman. The Relation between Specific Gravity, Fat and Solidsnot-Fat in Milk. London, Anal., 26, 1901, (318–319).

Liverseege, J. F. Note on the Approximate Estimation of Formaldehyde in Milk. London, Anal., **26**, 1901, (151–152).

Louise, et Riquier. Calcul de l'écrémage et du mouillage dans les analyses de lait. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (992-995).

Luebert, A. Gustav. A Modification of the Sulphuric Acid Test for Formal-dehyde in Milk. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (682–683). [1410 6150].

olig, Al. Ueber die Backhaus'sche Kindermilch. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (541–543). [Q 1830].

[Curdling by Rennet].

Ott de Vries, J. J., und Boekhout, F. W. J. Beitrag zur Kenntnis der Labgerinnung. Landw. Versuchst., Berlin, 55, 1901, (221–239). [R 2600 Q 1837].

Richmond, H. Droop. The Composition of Milk. London, Anal., 26, 1901, (310–317).

and Richmond, Sylvester Oliffe. The Physical State in which Fat exists in Cream. London, Anal., 26, 1901, (117–123).

Riiber, Severin, H. R., und Riiber, C. N. Die Bestimmung des Rohrzuckers und Milchzuckers in der condensirten Milch. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (97-110). [Q 1834].

Siegfeld, M. Ueber den Nachweis einer Erhitzung der Milch. Milchztg, Leipzig, 30, 1901, (723–725). [Q 1830].

Uhl und Henzold, O. Zum Nachweis von Alkohol in Milch. Milchztg, Leipzig, 30, 1901, (181-182). [Q 1836].

Sugar and Molasses.

Almroth, John. Analysis of syrup and molasses (Swedish). Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 13, 1901, (95–97).

Beger, C. Ueber die Natur und den Werth der stickstoffhaltigen Stoffe in der Melasse. ChemZtg, Cöthan, **25**, 1901, (8-10). [Q 1424 M 3120].

Ehrlich, F. Versuche, betreffend die Krause'sche Methode zur Bestimmung der Reinheit des Rübensaftes. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (501–502). [1820].

Gonnermann, M. Zur Bestimmung der Alkalität des Zuckers und der Melasse. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (919–920). [1820 Q 1885].

Hiltner, R. S., and Thatcher, R. W. An Improved Method for the Rapid Estimation of Sugar in Beets. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (299-318).

Hinze, Adolf. Die Reinheitsquotientenbestimmung im Rübensaft nach Krause. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (329–332, 409–412). [1820].

—— Rübenuntersuchung. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (589–591). [1820 M 3120].

Keidel. Zur Alkalitätsfrage [beim Zucker]. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1244-1245). [1820 Q 1885].

—— und Rose. Beitrag zur Alkalitätsfrage [beim Zucker]. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (734–736). [1820 Q 1885].

— Weiterer Beitrag zur Alkalitätsfrage [beim Zucker]. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (917–918). [1820 Q 1885].

Krause, Karl. Die Reinheitsquotientbestimmung im Rübensaft nach Krause. (Antwort auf die Kritik seiner Methode von Adolf Hinze). D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (456–457). [1820].

Lippmann, Edmund O. von. Bericht (Nr. 36) über die wichtigsten, im 1. Halbjahre 1901 erschienenen Arbeiten

aus dem Gebiete der reinen Zuckerchemie. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1333–1336, 1365–1368, 1397–1401). [0030—1800—Q—1885—M—3120].

Plahn, H. Ueber die Quotientenbestimmung in Füllmassen, Abläufen etc. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (64–65). [Q 1885].

Roessiger, A. Zur Alkalitätsfrage [beim Zucker]. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (918–919). [1820 Q 1885].

Rümpler, A. Ueber die Absorption von Kali durch Silicate. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (585–589, 625–630). [0420 0710 G 12 M 3120].

Sachs, Fr. Rübenuntersuchung. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (631). [1820 M 3120].

Swaetichin, Wald[emar]. A simple method for analyzing Syrup and Molasses (Swedish). Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 13, 1901, (61–63).

Thein, jun., H. Beitrag zur Alkalitätsbestimmung im Rohzucker. D. Zuckerind., Berlin, 26, 1901, (215–216). [1820].

Zur Alkalitätsfrage [beim Zucker]. D. Zuckerind., Berlin, **26**, 1901, (1008–1009). [1820 Q 1885].

Trowbridge, P. E. Notes on Sugar Beets. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., **23**, 1901, (216–223).

Wines.

Anweisung, zur chemischen Untersuchung des Weines. Nach dem Beschlusse des Bundesrates vom 29. Juni 1901. 2. Aufl., mit einem Anhang. Berlin, (Deutscher Apotheker-Verein), 1901, (37). 22 cm. 0,50 M.

Beythien, Adolf, und Bohrisch, Paul. Branntweinschärfen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (107–110). [Q 1884].

Boes, J. Algerischer Weisswein. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (264–265) [Q 1884].

Gautier, Armand, Chassevant, Allyre, et Magnier de la Source. Détermination du mouillage des vins. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (14–18).

Kunz, Rudolf. Ueber Vorkommen und Bestimmung der Milchsäure im Weine. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (673–683). [1310 Q 1884 M 3100].

(D-1881)

Neufeld, C. A. Die Weine der Hercegovina. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (295–304, 337–363). [Q 1884 M 3100 5400].

Runyan, E[lmer] G[ardner]. A New Indicator for Use in Determining Total Acidity of Wines. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (402–405). [Corallin-Malachite Mixture]. [6000].

Sartori, A. Zur Bestimmung der Phosphorsäure im Weine nach der Reichsmethode. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (263–264). [6300].

Schneegans, Aug. Ueber die Zusammensetzung und Beurteilung der Rosinenweine. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (91–95). [Q 1885].

Thoms, H[ermann], and Mannich, C. Analyse eines Natur-Madeiraweines. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, (91–93). [Q 1884 9190].

Windisch, Karl. Ergebnisse der Untersuchung reiner Naturweine des Jahres 1899. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (625-631). [Q 1884 M 3100].

Miscellaneous.

Chocolate.

Chocolate powder.

Beythien, Adolf, und Hempel, Hans. Chokoladenmehle. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (23-25). [1930 Q 1885].

Coffee.

Bertrand, Gabriel. Sur la composition chimique du café de la Grande-Comore. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (379–381). [1930].

Eggs, etc.

Beythien, Adolf, und Wrampelmeyer, Eduard. Beiträge zur Untersuchung und Beurtheilung der Eierteigwaaren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (145–156). [Q 1840].

Hofmann, P. Ueber den Eisengehalt des Hühnereies, sowie Versuche über Anreicherung des Eisens im Ei nach Fütterung mit Hämogallol und Ferrohämol. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (450–459). [0320 Q 1810–9140–9115 N 5815].

Glucose.

Lindet, I.. Sur un procédé d'analyse permettant de doser le dextrose et la dextrine dans les glucoses commerciaux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (91-93).

Meunier, J. Sur le procédé de M. Lindet pour doser le dextrose et la dextrine dans les glucoses commerciaux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (250-251).

Honey.

Bömer, A. Gefärbter Honig. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (364–366). [Q 1885] R 2620].

Heckmann. Ueber gefärbten und gefälschten Honig. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (543). [Q 1885].

Ley, H. Ueber Honig von citronengelber Farbe. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (828-829). [Q 1885 M 3120].

Jams.

Lagerheim, G[ustaf]. Mikroscopische Untersuchung von Marmeladen [Schwedisch, mit Ref. in deutscher Spr.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, 5, 1901, (195-197, with pl.).

Tolman, L. M., Munson, L. S., and Bigelow, W. D. The Composition of Jellies and Jams. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (347–353).

Malt.

Kutscha, Richard. Neueste Tabellen zur Malzuntersuchung nach dem 3. internationalen Kongressverfahren. Leipzig (J. M. Gebhardt), 1901, (IV + 73). 26 cm. Geb. 3 M. [1820 Q 1885].

Sykes, W. J., and Mitchell, C. A. The Examination of Commercial Malt Extracts. London, Anal., 26, 1901, (227-231).

Meat and meat extracts.

Bremer, H. Ueber Fleischextract. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (23). [Q 1855].

Jung. Ueber Fleischextract. Chem-Ztg, Cöthen, **25**, 1901, (2-3). [Q 1855].

Wesenberg, G. Die Untersuchung von Fleisch und Fleischwaaren in Fällen von Fleischvergiftungen. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (409-411). [R 2590 Q 1850].

Special and Prepared Foods.

Beythien, Adolf. "Sitogen." Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (446-448). [Q 1875].

Bömer, A. ,, Kalf room.' Zs. Unters. Nalırgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (366–368). [Q 1839].

Boekhout, F. W. J. Ueber Kalf room. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (781–782). [Q 1839].

Kassner, G[eorg]. Ueber Roborin. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (585-590). [Q 1855 9190].

Beythien, Adolf. Nural. **Zs**. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (110–111). Q 9190].

Tea.

Nestler, A[nton]. Ein einfaches Verfahren des Nachweises von Thein und seine praktische Anwendung. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (289–295). [1930 Q 1885 9180 M 3100 5400].

Schulte im Hofe, A. Die Kultur und Fabrikation von Thee in Britisch-Indien und Ceylon mit Rücksicht auf den wirtschaftlichen Wert der Theekultur für die deutschen Kolonien. Tropenpflanzer, Berlin, Beihefte, **2**, 1901, (31-117). [8020 M 5400 4000 3100 Q 1885].

Vegetables.

[Composition of vegetable substances]. Balland. Sur le Voandzon. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1061–1062). [8030].

Porators.

Behrend, P., und Welfs, H. Zur Bestimmung des wahren Stärkegehaltes der Kartoffeln nach der Methode von G. Baumert und H. Bode. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (461-465). [1840 M 3120 0000 Q 1875].

Peas, beaus, etc.

Koehler, Albert. Erbsen, Bohnen, Wicken und deren Müllereiprodukte. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (401-434, mit 2 Taf.). [Q 1875 M 3120].

Frankfurter, A. Ueber den Eisengehalt vegstabilischer Nahrungsmittel (ungarisch). Magy. Chem. F., Budapest, 7, 1901, (98–100).

Gums.

Dieterich, Karl. Zur Werthbestimmung des Gummi arabicum. [Kritik und Ergänzung der gleichlautenden Arbeit von O. Fromm in Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, (143–168).] Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (408–410). [M 3120].

Fromm, O. Werthbestimmung des Gummi arabicum. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (143–168). [M 3120].

[Mannich, Carl.] Gummi von Acacia detinens Burch. Tropenpflanzer, Berlin, 5, 1901, (284-285). [M 3120 5400].

Wordehoff, Math. Einige Bemerkungen über Gummi arabicum. Tropenpflanzer, Berlin, **5**, 1901, (91-92). [M 3120].

MINERALS.

Ammon, Ludwig von. Die Malgersdorfer Weisserde. Geogn. Jahreshefte, München, 13, (1900), 1901, (195–208). [H 90 de G 33].

Clayton, E. G. On an incrustation from the Stone Gallery of St. Paul's Cathedral. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (201–203).

Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (203).

Engler, C., und Albrecht, E. Ueber die Petroleumeinschlüsse im Muschelkalk von Roth-Malsch in Baden. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (913–916). [H 70 dc J 27 dc K 70.2211].

gang bei der Filtration von Petroleum durch Floridaerde. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (889–892). [5500].

Girard, C., et Bordas, F. Analyse de quelques travertins du bassin de Vichy. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1423–1426).

Hofmann, K. A., und Heidepriem, W. Eine Bröggerit-Analyse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (914–915). [0770 0810 0860 G 50 12].

Levy, A. G. On the Analysis of Sumarskite. London, Anal., 26, 1901, (64-68).

Meyerhoffer, W[ilhelm]. Ueber reziproke Salzpaare. III. Schmelzpunkte reziproker Salzpaare; Aufschliessen und Synthese von Mineralien durch (p-1881)

doppelte Umsetzung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (307–325). [7050 7200 G 12].

Thürach, Hans. Ueber die mögliche Verbreitung von Steinsalzlagern im nördlichen Bayern. Geogn. Jahreshefte, München, 13, (1900), 1901, (107–148). [H 55de 65de 28 G 83 Q 9110].

OILS, FATS, AND WAXES.

Fixed Oils and Fats. General.

Bömer, A. (Referent), und Winter, K. Beiträge zur Analyse der Fette. VI. Ueber einige Ester des Cholesterins und Phytosterins. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (865–888). [1250 1350 O 1540 M 3120 G 750].

Davis, Charles B. On the Elimination and Quantitative Estimation of Water in Oils, Fats, and Waxes. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (487–488).

Lane, N. J. Proportions of Liquid Fatty Acids in some Fats and Oils, and their Iodine Values. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (1983).

Mitchell, C. Ainsworth. On the Maumené Test for Oils. London, Anal., 26, 1901, (170-175).

Petkow, N. Einige Analysen von Büffel- und Schafbutter, sowie Schweinefett und Wallnussöl aus Bulgarien Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (826–828). [Q 1839 1540 M 3120].

Sherman, H. C., and Snell, J. F. On the Heat of Combustion as a Factor in the Analytical Examination of Oils; and the Heats of Combustion of Some Commercial Oils. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (164–172). [7200]

Vulté, H. T., and Logan, Lily. A Comparison between the Bromine and Iodine Absorption Figures of Various Oils. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (156–159).

Special.

Adipocere.

Stubenrath, Casimir. Experimentelle Untersuchungen über Leichenwachs. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 2, 1901, (286–288). [Q 1540].

z 2

Animal fat.

Henriques, V., and Hansen, C. Vergleichende Untersuchungen über die chemische Zusammensstzung des thierischen Fettes. Skand. Arch. Physiol., Leipzig, 11, 1001, (151–165). [Q 1500].

Castor oil.

Thoms, H[ermann], und Fendler, G. Einige Beobachtungen bei der Destillation des Rizimtsoles zwecks Darstellung der Undreylensäure. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (1-6). [1320 M 3120].

Com oil.

Vuité, Hermann T., and Gibson, Harriet Winfield. The Nature and Properties of Corn Oil. H. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (1-8).

Cotton-seed oil.

Wrampelmeyer, E. Bemerkungen zur Halphen schen Reaktion auf Baumwollsamenol. Zs. Unters. Nahrgsmittel. Berlin, 4, 1901, (25–26). [M/3120].

(Heins.

Neff, Paul. Ucher die Bestimmung der unverseifbaren Bestandtheile in den Handels-Oleïnen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (309-311).

Shukoff, A. A. Ueber die Bestimmung der unverseifbaren Bestandtheile in den Handels-Oleïnen. Zs. angew. ('hem., Berlin, 14, 1901, (391).

Sesame oil, detection of.

Tambon. Nouveau procédé pour décéler l'huile de sésame dans les huiles végétales et animales. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (57-58).

Strophanthus oil.

Analysis of oils.

Białobrzeski, M. Les composants de l'huile grasse de Strophante (Polish). Wiad. farm., Warszawa, 28, 1901, (49– 52, 73–75, 113–115).

Mineral Oils.

Petroleum.

Thomson, J. H., and Redwood, Boverton. Handbook on Petroleum for Inspectors under the Petroleum Acts, and for those engaged in the storage, transport, distribution, and industrial use of petroleum and its products and calcium carbide, with suggestions on the construction and use of mineral oil lamps. London, 1901, (Griffin and Co.), (XIX + 298, with 2 pl.). 23 cm.

Richardson, Clifford, and Wallace, E. C. Petroleum from the Beaumout, Texas, Field. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (690–693).

Volatile and Essential Oils.

General.

Erdmann, Ernst. Bericht über die Fortschritte auf dem Gebiete der Riechstoffe und ätherischen Oele i. J. 1900. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (937–950). [M 3120].

[Terpene-free essential oils.]

Hefelmann, Rudolph. Terpenfreie ätherische Oele. Pharm. Ztg., Berlin., 46, 1901, (580-581).

[Surface tension and viscosity.]

Jeancard, et Satie. Tension superficielle et viscosité de quelques huiles essentielles. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (519-523). [1150 7150].

Kremers, Edward. The Analysis of Oils containing Carvone. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (16-23).

Seifert, R. Bemerkungen über die Gewinnung von Pflanzen-Riechstoffen in Grasse (Alpes maritimes). Gartenflora, Berlin, 50, 1901, (236-237). [M 3120].

Special.

Asarum oil.

Power, F[rederick] B., and Lees, F. H. The constituents of the essential oil of Asarum Canadense. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (210-211).

Buchu leaves, ethereal oil of.

Kondakow, J., und Bachtschiew, N. Ueber das ätherische Oel der Buccoblätter und über den Bau der Bestandtheile desselben. (II. Abhandlung.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (49–76). [1230 1140 1240 1540 M 3120].

('ade oil.

Cathelineau, et Hausser. Etude sur l'huile de cade (suite). [Empyreumatic Oil of Juniper.] Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (247-250).

Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (931-933).

Calamus oil.

[C₁₅H₂₅O₂ Neutral substance.] Soden, H. v., und Rojahn, W. Ueber einen kristallinischen Bestandtheil des Kalmusöles. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (243). [6500 Q 9190 M 3120].

[Calamus oil contains a compound C₁₅H₂₆O₂, also asarone C₁₂H₁₆O₃ and

asaryl aldehyde C10H12O4]

Thoms, H[ermann], und Beckstroem, R. Ueber die Bestandtheile des Calmusöles. (Vorläufige Mittheilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1021-1023). [1230 1150 M 3120].

 Ueber die Bestandtheile des Kalmusoles. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (285). [6500 Q 9190 M 3120].

Citron oil.

Burgess, Herbert E. Oil of Citron. London, Anal., 26, 1901, (260-262).

Eucalyptus oil.

Parry, E[rnest] J. [Oil of Eucalyptus melliodora.] Chemist and Druggist, London, **58**, 1901, (588).

Female rosewood oil.

Theulier, Eug. L'essence de bois de rose femelle. [Essential oil from wood of Licaria guanensis (Female Rose Wood).] Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (468–475). [1240].

Galbanum oil.

Thoms, H[ermann], und Molle, R. Notiz über das ätherische Galbanumöl. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, [1140 Q 9190 M 3120 (90-91).5400].

Geranium essence.

Jeancard, et Satie. Sur l'essence de géranium de Cannes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (516-519).

Jasmine flower oil.

Hesse, Albert. Ueber ätherisches Jasminblüthenöl. V. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (291-296). [1330 M 3120].

Lemon camphor.

Theulier, Eug. Citraptène ou camphre de citron. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (465–468). (1540].

Lemon oil.

Burgess, H. E. Two new substances in lemon oil. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (171–172). [1350].

Nevoli and petit-main essenvs.

Jeancard, P., et Satie, C. Les essences de Néroli et de petit-grain distillées en 1901. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (934–936).

Nutmeg and Cardamom oils.

Allen, M. W., and Brewis, E. T. Notes on [the] . . . Essential Olls [of Nutmeg and Cardamom]. Pharm. J., London, (Ser. IV), 12, 1901, (328-330).

Orange flowers, essence of.

Theulier, Eug. Caractéristique des essences de fleurs d'oranger de la récolte 1901. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (762–764).

Orange oil.

Parry, E[rnest] J. Oil of Orange. Chemist and Druggist, London, 58, 1901, (462).

Peppermint oil.

Welmans, P. Ueber Pfefferminzöl D. A.-B. IV und die Farbenreaktionen desselben. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (532–534). [Q 9190].

- Farbreaktionen des Pfefferminzöls. Pharm. Ztg, Berlin, 46, 1901, (591–592). [Q 9190].

Resin oil.

Holde, D[avid]. Quantitativer Nachweis von Mineralöl in Harzöl. Berlin, Mitt. techn. Versuchsanst., 19, 1901, (39-44).

Rue oil.

Soden, H. von, und Henle, K. Ueber algerisches Rautenöl. Pharm. Ztg., Berlin, 46, 1901, (277). [Q 9190 M 3120].

Thoms, H[ermann]. Die Zusammensetzung des ätherischen Rautenöles. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1901, [1310 1510 1530 1610 (1-19).M 3120 Q 9190].

Thyme essence.

Jeancard, P., et Satie, C. Sur quelques essences de thym. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (893-895).

Vetiver oil.

Theulier, Eug. Sur les essences de vétiver. [Essential oil from roots of Andropojon Muricatus (Oil of Vetiver)]. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (454-465).

Violet oil.

Zum Patentstreit "Jonon contra Veilchenöl." ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (19-20).

Wood oil.

Fraps, G. S. The Composition of a Wood Oil. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (26-53).

Waxes.

Bees'-wax.

Buchner, Georg. Zur Untersuchung und Beurtheilung von Bienenwachs. ChemZtg, Cothen, 25, 1901, (21-22, 37 39). [N 4611 Q 1540].

Waxes.

Greshoff, M[aurits], et Sack, J[ohannes]. Contribution à la connaissance des cires. [Sur la cire du bananier ou pisang (Cera Musae) et la cire de gondang (Cera Fici). Sur la distillation sèche de la cire de gondang, la cire de pisang et la cire d'abeilles]. Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (65–78). [1110 M 3120 6000 54003.

Physiological.

See also Urine.

Formánek, J. Ueber die Absorptionsspectra des Blutfarbstoffes. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (505–523, mit 1 Taf.). [4010 Q 1155 5120 C 38601.

Hammersten, Olof. Untersuchurgen über die Gallen einiger Polarthiere. I. Ueber die Galle des Eisbären. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (435–466). [1350 Q 7630 1310 1650 N 6011].

Hugouneng, L. Recherches sur la composition minérale de l'organisme du fœtus humain et de l'enfant nouveau-né. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (370–394). [8040].

Malméjac, F. Analyse d'un liquide de ponction. J. pharm. chim., Laris, (sér. 6), 13, 1901, (459-460).

——— Analyse du liquide provenant d'un kyste hydatique du foie. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (406-407).

Mayer, Paul. Ueber eine bisher unl'ekannte reducirende Substanz des Blutes. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (518–530). [Q 5025 1510].

Spiegel, L. Ueber die Zusammensetzung von Nierensteinen. Zweite Mitteilung. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (307-316). [Q 8080]. PLANTS AND THEIR CONSTITUENTS.

Arrow poisons.

Hartwich, C., und Geiger, P. Beitrag zur Kenntnis der Ipoh-Pfeilgifte und einiger zu ihrer Herstellung verwendeter Pflanzen. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (491–506). [3010 M 3120 Q 9130 9190].

Conifer seeds.

Schulze, E. Ueber die Zusammensetzung einiger Koniferen - Samen. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (267-307). [M 3120 6500 2300].

Gutta percha.
[Mannich, Carl.] Untersuchung guttaperchaähnlicher Stoffe aus Südamerika. Tropenpflanzer, Berlin, 5, 1901, (89–91). [M 3120].

Untersuchungsergebnisse einiger Produkte aus Venezuela. Tropenpflanzer, Berlin, 5, 1901, (286-287). [M 3120].

Preuss, Paul. Guttapercha aus Mittelamerika. Tropenpflanzer, Berlin, 5, 1901, (101–105). [M 3120].

Helenin.

[Properties of helenin or isoalantolactone contained in Inula helenium].

Sprinz, Julius. Ueber Isoalantolacton, ein bei der Darstellung des Alantolactons erhaltenes Nebenproduct. Berlin, Ber. D. chem, Ges., 34, 1901, (775–781). [1310 1350].

Jamaica Dogwood.

Freer, Paul C., and Člover, A. M. On the Constituents of Jamaica Dogwood. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (396-413). Pharm. Arch., Milwaukee, Wis., 4, 1901, (21–28). [M 5400].

> Lepraria latebrarum (a lichen).

[Leprarin C₁₉H₁₈O₉ crystallises with 10CHCl₃]

Kassner, Georg. Ein neuer Fall von Krystallchloroform, Leprarin-Chloroform. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (44-48). [1110 M 3120 7600].

Nerium odorum.

Bose, R. C. L. On the chemistry of 'Nerium odorum.' London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (92–93). [1860].

Nigella damascena.

Pommerehne, H. Ueber das Damascenin, einen Bestandteil der Samen von Nigella Damascena L. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (34-39). [11 0 1350, 3010 M 3120 2300].

Plant juices.

Molisch, Hans. Studien über den Milchsaft und Schleinsaft der Pflauzen. Jena (G. Fischer), 1901, (VIII + 111), 24 cm. 4 M. [8030 M 3120 2780 2520].

Rhubarb root.

Schindelmeiser, J. Untersuchung einer Rhabarberwurzel aus Fergan. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (215–216). [M 3120 Q 9190].

Robinia Pseudacacia.

Power, Frederick B. Chemistry of the Bark of Robinia Pseud-acacia. Pharm. J., London, (Ser. IV), **13**, 1901, (258-261, 276-279). [4020].

Samadera indica.

Marck, J. L. B. van der. Beitrag zur Kenntnis der Simarubaceae. I. Samadera Indica Gaertn. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (96–113, mit Taf.). [M 3120 5400 2000].

Trapa natans.

Zega, A., und Knez-Milojković, Dobr. Die Wassernuss (Trapa nataus L.). ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (45). IM 5400-3120 Q 1875].

Vine leaves.

Boettinger, Carl. Studien über Weinbildung. (4. Mittheilung.). Die in Wasser löslichen Bestandtheile der Weintraubenblätter. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (6-8, 17-18, 24-25). [M 3120].

Diseases of Plants.

Marpmann, G. Ueber Leben, Natur and Nachweis des Hausschwannmes und ähnlicher Pilze auf biologischem und mikroskopisch-mikrochemischem Wege. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 2, 7, 1901, (775–782). [M 7700 4050].

Windisch, Karl. Ueber die Wirkungsweise, Untersuchung und Beschaffenheit des zur Bekämpfung des Ofdiums dienenden Schwefels. Landw. Jahrb., Berlin, **30**, 1901, (447–495). [0660 M 4350 7700].

Wislicenius, H[ansl. Zur Beurtheilung und Abwehr von Rauchschäden. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (689-712). [M 4150].

RESINS AND BALSANS.

See also Drugs.

Dieterich, Karl. Analysis of Resins, Balsams, and Gum-Resins, their Chemistry and Pharmacognosis for the use of the scientific and technical research chemist, with a bibliography. Translated from the German by Chas. Salter. London, 1901, (Scott, Greenwood and Co.) (XVI + 340). 22 cm. [1860].

Dieterich, Karl. Die Analyse des Colophoniums im Lichte der neueren Chemie. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (60–61). [M 3120].

Fahrion, W. Das Colophonium im Lichte der neueren Chemie. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (135). [M 3120].

Lewkowitsch, J. On the Examination of Varnish Resins. London, Anal., 26, 1901, (37–38).

Mannich, Carl. Sereipo-Balsam aus Venezuela. Tropenpflanzer, Berlin, **5**, 1901, (138–139). [M 3120 5400].

Parry, Ernest J. The Analysis of Shellac. Chemist and Druggist, London, 59, 1901, (689).

Tschirch, A[lexander], und Niederstadt, B. Untersuchungen über die Sekrete. 37. Ueber den neuseeländischen Kauri-Busch-Copal von Dammara australis. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (145–167). [1350 M 3120 6500].

Untersuchungen
über die Sekrete. 38. Ueber das Harz
von Pinus silvestris. Arch. Pharm.,
Berlin, **239**, 1901, (167–181). [1350
M 3120 6500 4200].

STEEL.

Gray, G. Watson. Determination of Calcium in High-Grade Ferro-Silicon. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (538-539).

Hartley, W[m.] N., und Ramage, Hugh. Spectroskopische Untersuchung der Flammen, welche beim Herdfrischen und dem "basischen" Bessemer-Process auftreten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (799–804). [7200 0420 G 12 C 3030].

Herting, Otto. Kritische Betrachtung der McKenna'schen Methode der Analyse von Wolfram- und Chromstahl. Die Bestimmung der Wolframsäure und Trennung derselben von der Kieselsäure. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (165–166). [0840–6300].

McKenna, A. G. Analyse von Wolfram- und Chromstahl. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (828-829). [0320].

McKenna, A. G. . . . Analysis of Tungsten and Chrome Steels. The Determination of Tungstic Acid, and Separation from Silica Chem. News, London, 84, 1901, (75–76).

Norris, George L. The Determination of Manganese in Ferro-Manganese and Nickel in Steel. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (551).

URINE.

Bardach, Bruno. Zum Nachweis von Quecksilber im Harn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 40, 1901, (534–537). [6100 Q 8491].

Bouma, Jac[ob]. Ueber den rothen und braunen Farbstoff, welche bei der Behändlung des Indicans im Harne mit Eisenchlorid und Salzsäure entstehen. (Holländisch). Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), 2, 1901, (73–83). [Q 8319 1660].

Ueber die Bestimmung des Indicangehaltes im Harne als Indigoroth mittelst Isatin-Salzsäure. (Holländisch). Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), 2, 1901, (332–346). [Q 8319 1660 0030].

Ueber die Bestimmung des Harnindicans als Indigoroth mittelst Isatinsalzsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (82– 93). [Q 8310.2].

Černy, Zdenko. Zinn-Nachweis des Harnpeptons. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (592–595). [6150 Q 8440].

Folin, Otto. Eine neue Methode zur Bestimmung der Harnstoffe im Harne. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (504–514). [Q 8311].

Ein einfaches Verfahren zur Bestimmung des Ammoniaks im Harne. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (515–517). [Q 8340 0490].

und Shaffer. Phil. A. Ueber die quantitative Bestimmung der Harnsäure im Harn. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (552–572). [1930 Q 8313].

Goetzel-Albers, O. Ueber die quantitative Bestimmung des Zuckers im Harn nach der Methode von Lehmann. Pharm. Ztg. Berlin, 46, 1901, (156). [Q 8310].

Grützner, B. Ueber die Fällbarkeit von Eiweiss im Harn bei Anwendung von Klärmitteln. Pharm. Ztg, Berlin. 46, 1901, (77-78). [4010 Q 8330].

Krüger, Martin, und Schmid, Julius. Die Bestimmung des Amidosäurenstickstoffes im Harne. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. **31**, 1901, (556-563). [Q 8306].

Leuchter, M. Ueber Carbo animalis als Fällungsmittel für Eiweiss im Harn. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **11**, 1901, (202–203). [Q 8440].

Patein, G. Dosage du glucose dans certaines urines. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (176-177).

Pröscher. Zur Kenntniss der Ehrlich'schen Dimethylamidobenzaldehydreaktion. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **31**, 1901, (520–526 mit 1 Taf.). [Q 8306—1430].

WATER.

Mineral Waters.

Gautier, Armand. Méthode de dosage des sulfures, sulfhydrates, polysulfures et hyposulfites pouvant cœxister en solution, en particulier dans les eaux minérales sulfureuses. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (518–523). [6300].

Müller, P[aul] Th. Sur la variation de composition des eaux minérales et des eaux de source décélée à l'aide de la conductibilité électrique. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1046-1047).

Parmentier, F. Alumine contenue dans les eaux minérales. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1332-1333). [0120].

Water of Boston Spa.

Richards, Percy A. E. The Occurrence of Barium in the Spring Water of Boston Spa. London, Anal., 26, 1901, (68–71).

Water of the Cévenues spring.

Barral, Et. Analyse de l'eau minérale de la "source des Cévennes" à Ucel, (Ardèche). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3). 25, 1901, (257-259).

Moorland Waters.

Ackroyd, William. Researches on Moorland Waters. Part II. On the Origin of the Combined Chlorine. London. J. Chem. Soc., 79, 1901, (673– 674) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (87) [Abstract].

River Waters.

Rhône water.

Causse, H. Sur la présence de l'oxysulfocarbonate de fer dans l'eau du Rhône. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (220-227). [0320 1310].

Vistula water.

Neugebauer, Edmund L. Sur la teneur variable en bicarbonates de calcium et de magnésium de l'eau de la Vistule à Varsovie (Polish). Chem. pols., Warszawa, 1, 1901, (281–285).

River pollution.

Cronheim, W., und Schiemenz, P[aul]. Die Schädigung der Fischerei in der Obra durch die Stärkefabrik in Bentschen Zs. Fischerei, Berlin, **9**, 1901, (81–109). [N 5403 0219 R 2520 M 9000 de].

Marsson, M., und Schiemenz, P[aul]. Die Schädigung der Fischerei in der Peene durch die Zuckerfabrik in Anklam. Zs. Fischerei, Berlin, **9**, 1901, (25–80, mit 1 Taf.). [N 5403 0219 R 2520 M 9000 dc].

Water Analysis.

Ellms, Joseph W., and Beneker, Jay C. The Estimation of Carbonic Acid in Water. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (405-431). [6300].

Fisher, W. W. On Alkaline Waters from the Chalk. London, Anal., 26, 1901, (202-208).

Hartleb, C. Bestimmung der Schwefelsäure in Trinkwässern. Pharm. Ztg, Ber in, **46**, 1901, (501–502). [Q 1881].

Henriet, H. Dosage de l'azote nitrique dans les eaux au moyen du chlorure stanneux. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (966–968).

König, J. Bestimmung des organischen Kohlenstoffs im Wasser. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 4, 1901, (193–201). [Q 1881].

Lepierre, Charles. Réclamation de priorité à propos du dosage des phosphates dans les eaux potables. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (800).

Mastbaum, Hugo. Einwirkung einer langen Leitung auf die Zusammensetzung des geführten Wassers zu verschiedenen Jahreszeiten. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (31–33). [Q 1881].

Ramsay, William, and Homfray, Ida. Colorimetric Method for determining Oxygen dissolved in Water. London, J. Soc. Chem. Indust., **20**, 1901, (1071–1074). [6200].

Rideal, S., and Stewart, C. G. Determination of Dissolved Oxygen in Waters in Presence of Nitrites and of Organic Matter. London, Anal., 26, 1901, (141–147).

Winkler, L[ajos] W. Ueber die Bestimmung der Schwefelsäure in natürlichen Wassern. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (465–469). [6300 Q 1881].

Bestimmung des in natürlichen Wassern enthaltenen Calciums und Magnesiums. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (82–92). [Q 1881].

Methode zur Bestimmung des Calcium- und Magnesium-Gehaltes der natürlichen Wässer (ungarisch). Magy. Chem. F., Budapest, **7** 1901, (17-23).

Bestimmung der in natürlichen Wassern gelösten Gase. Zs. anal. ('hem., Wiesbaden, **40**, 1901, (523–533). [J 50 Q 1881].

Bestimmung des Chlors in natürlichen Wassern. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (596–600). [6200 Q 1881—9110].

Woodman, A. G., and Cayvan, L. L. The Determination of Phosphates in Potable Waters. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (96–107). [6300].

Miscellaneous.

Alexander-Katz. Ueber saure Grubenwässer und deren Verwendung zur Kesselspeisung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (82–83).

Beyer, Otto. Das neue Wasserwerk der Stadt Bautzen und die Beziehungen seines Grundwassers zum Untergrunde. Zs. prakt. Geol., Berlin, **9**, 1901, (121– 140). [J 50de H 90de Q 1881].

König, J[os.], und Hünnemeier, B. Ueber den niedrigsten für das Leben der Fische nothwendigen Sauerstoffgehalt des Wassers. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **4**, 1901, (385–391). [N 5411 Q 6020].

MISCELLANEOUS.

Bułakowski, Władysław. Continuation des recherches sur l'extraction à l'aide de l'eau (Polish). Gaz. cukr., Warszawa, 15, 1901, (612-617). Bulakowski, Władysław, and Scholtze, J. Sur l'application pratique de l'extraction à l'aide de l'eau (Polish). Gaz. cukr., Warszawa, **15**, 1901, (387– 391).

Grabowski, Czesław. Ueber die automatische Entnahme von Mittelproben der Säfte für Analysenzwecke (Polish). Gaz. cukr., Warszawa, **16**, 1901, (21-26).

Cellulose Materials.

Cross, C. F., and Bevan, E. J. Researches on Cellulose. 1895-1900. London, 1901. (Longmans and Co.). (vii + 180). 20 cm. [1840].

Cements.

Klein, Otto H., and Peckham, S. F. Additional Notes on Cement Testing. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (539-544).

Coal gas.

Kunz-Krause, H[ermann]. Ueber das Vorkommen und den Nachweis von freiem Cyan im Leuchtgas. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (651-655). [0210].

Dust and Soot.

Hartley, W. N., and Ramage, Hugh. Mineral Constituents of Dust and Soot from Various Sources. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (97-109).

Glass.

Dralle, Chr. Ueber den Schmelzprozess in den Glaswannen, sowie über die Ursache und Zusammensetzung der Schornsteinniederschläge. ChemZtg, Cäthen, 25, 1901, (66-67, 86-87, 103-105).

Jackson, W., and Rich., E. M. The Constitution of Glass. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (555–560).

Glue.

Kissling, Richard. Zur Prüfung des Tafelleims. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (264–265).

Paints.

Church, A. H. The Chemistry of Paints and Painting. Third Ed. London, 1901. (Seeley and Co.) (xx + 355). 20 cm.

Sewage.

Seliwanoff. Th., Choina, Motschan, und Bondarew. Die Zusammensetzung der Spüljauche der Stadt Odessa. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (463– 474).

Rideal, Samuel. The Aeration Test for Sewage Effluents. London, Anal., 26, 1901, (197–202).

Tanning Materials.

[Tannins, Dyes and Writing Inks].

Allen, Alfred H. Commercial Organic Analysis. A Treatise on the Properties, Modes of Assaying and Proximate Analytical Examination of the various Organic Chemicals and Products employed in the Arts, Manufactures, Medicine, etc., with concise Methods for the Detection and Determination of their Impurities, Adulterations and Products of Decomposition. 3rd Ed. Vol. III. Part I. Tannins, Dyes and Colouring Matters, Writing Inks. Revised and edited by J. Merritt Matthews. London, 1901. (J. and A. Churchill) (589). 23 cm.

Procter, H. R. International Association Method of Tannin Determination. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (104).

Specht, Leopold, und Lorenz, Fritz. Neue Gerbstoff-Bestimmungen. Chem-Ztg, Cöthen, 25, 1901, (5-6). [1850].

Tars.

Dziewoński, Karol. Untersuchung des Petroleum - Gastheers (Polish). Chem. pols., Warszawa, **1**, 1901, (45–50). [1100].

Rosenthal, Theodor. Beiträge zur Chemie des Braunkohlentheers. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (665–667).

THEORETICAL AND PHYSICAL CHEMISTRY.

7000 GENERAL.

Alexejeff, W. Ueber die Bedeutung der symbolischen Invariantentheorie für die Chemie. (Antwort auf die Bemerkungen von Herrn Prof. E. Study in Bezug auf den Aufsatz: "Uebereinstimmung der Formeln der Chemie und der Invariantentheorie" von. P. Gordan und W. Alexejeff.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901. (741–743). [A 2040].

Batschinski, A. Ueber die Beziehung zwischen dem Viskositätsparameter und einigen anderen physikalischen Konstanten. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (214–216). [7150 B 2540].

Berthelot. Remarques sur les procédés propres à déterminer les limites de la sensibilité olfactive. Ann. chim. phys., (sér. 7), 22, 1901, (460-464).

Bredig, Georg. Anorganische Fermente. Darstellung kolloidaler Metalle auf elektrischem Wege und Suchung ihrer katalytischen Eigenschaften. Kontaktehemische Studie. Leipzig (Engelmann), 1901, (99). 23 cm. 3 M. [7050-8020 Q 1235].

Erdmann, H. Fortschritte auf dem Gebiete der allgemeinen und anorganischen Chemie. [Vortrag.] Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (305–306).

Kramers, J. Soll der Wassergasbetrieb continuirlich oder discontinuirlich sein? Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (667–672). [0210].

Lespiau, R. Poids moléculaires et formules développées. J. phys., Paris, (sér. 3), **10**, 1901, (374–380).

Moore, B[urton] E[vans]. Spektrophotometrische Studie der Hydrolyse von Eisenchlorid. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (481-483). [0930 0320].

Nernst, W[alt v], und Schönflies, A[rthur]. Einführung in die mathematische Behandlung der Naturwissenschaften. Kurzgefasstes Lehrbuch der Differential- und Integralrechnung mit besonderer Berücksichtigung der Chemie. 3. Aufl. München u. Leipzig (E. Wolft, [Umschlagt.: Berlin, K. Hoffmann]), 1901, (XII + 340). 25 cm. 10 M.

Rasch, H. Künstliche Sprengung von flüssiges Acetylen enthaltenden Stahl-flaschen. Zs. komprim. Gase, Weimar, 4, 1901, (161-163).

Study, E[duard]. Die angebliche Bedeutung der Invariantentheorie für die Chemie. Antwort auf Bemerkungen des Herrn W. Alexejeff. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (545–550). [A 2040],

Winkler, Clemens. Anorganische Chemie und physikalische Chemie. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (393–399). [0100 0050].

Zwardemaaker, H. Ueber die specifische Riechkraft von Lösungen synthetisch bereiteter chemischer Körper. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 2, 1901, (277–278). [Q 3430].

Allotropy and physical isomerism.

Berthelot. Sur les origines de la combinaison chimique; Etats allotropiques de l'argent. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (234–241).

combinaison chimique; états allotropiques de l'argent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (307–317). [0110].

— Relations électrochimiques des états allotropiques des métaux et de l'argent en particulier. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (49–51). [7250].

Cohen, E[rnst]. On the enantiotropy of tin, V and VI. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (93–98, 469–472) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (38–43, 435–438) (Dutch). [0720].

Rabe, W. O. Ueber die physikalische Isomerie des Thallopikrats. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (175-184). [0790-1230-6-520].

Atomic weights and the periodic law.

Brauner, Bohuslav. On the Place of Hydrogen in the Periodic System. Chem. News, London, 84, 1901, (233–234).

Delauney. Les poids atomiques des corps simples [et leur progression géométrique]. Nature, Paris, **29**, (1^r. semest.), 1901, (410).

Locke, James. On the Periodic System and the Properties of Inorganic Compounds. (Part 2-3). Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (166–185, 332–345).

Martin, Geoffrey. Some Remarks on the Place of Hydrogen in the Periodic System. Chem. News, London, 84, 1901, (154-155). Steele, B. D. The Place of the Rare Earth Metals among the Elements, Chem. News, London, 84, 1901, (245-247).

Strutt, R. J. On the Tendency of the Atomic Weights to Approximate to Whole Numbers. Phil. Mag., London, (Ser. vi.). **1**, 1901. (311–314).

Constitution of matter, etc.

Guillaume, Ch. E. Das Leben der Materie. [Vortrag. Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (624–629).

Maier, Max. Die physikalische Konstitution der ponderablen Materie nach den neuesten physikalischen Forschungen. Natur u. Offenb., Münster, 47, 1901, (385–396, 464–483). [C 0100].

Platner, Gustav. Die Mechanik der Atome. Berlin (M. Krayn), 1901, (IV + 97). 26 cm. 2.50 M. [C 0100].

Energetics.

Cohen, Ernst. Ueber die Bestimmung der Arbeit, welche die Verwandtschaft leisten kann (nach gemeinschaftlichen Versuchen mit A. W. Visser). Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (517– 523).

Pauli, Robert. Die absolute Energie. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (13–14). [C 2400].

Gross, Theodor. Kritische Beiträge zur Energetik, I. Die Verwandlungen der Kraft nach Robert Mayer. Berlin (M. Krayn), 1901, (XVIII + 58). 25 cm. 1.75 M. [C 2400].

Weinstein, B. Thermodynamik und Kinetik der Körper. Bd. I: Allgemeine Thermodynamik und Kinetik und Theorie der . . . Gase und Dämpfe. Braunschweig (Vieweg & Sohn), 1901, (XVIII + 484 mit Abb.). 23 cm. 12 M. [2400 0200].

Interrelationship of gases and solids.

Benedicks, Carl. Giebt es für den festen Aggregatzustand eine Regel entsprechend der Avogadroschen für die Gase? Einige Bemerkungen über die Härte der Metalle und Legierungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (529–538). [C 0400 B 3640].

Isomerism of organic compounds.

Aschan, Ossian. Ueber die Constitution des Kamphers. Eine stereochemische Studie. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (196-241). [1140]

Bouveault, L., et Wahl, A. Constitution des éthers α et β nitrodiméthylacryliques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3). **25**, 1901, (808-817). [1320].

Busch, M[ax]. Stereoisomerie bei Hydrazonen der Dithiokohlensäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901. (1119–1127). [1630–1330].

Eibner, Alexander. Zur Frage der Existenz der stereomeren Anilverbindungen von W. v. Miller und J. Plöchl. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **318**, 1901, (58–89). [1630-7050].

Erlenmeyer, jun., Emil. Das Benzolproblem vom stereochemischen Standpunkte aus. Liebigs Ann. Chem.. Leipzig, **316**, 1901, (57-71). [1130].

Guye, Philippe A. Notes sur les dérivés amyliques actifs. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (544-551). [1210].

Simon, L. J. Sur la constitution du glucose. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (487–490 et 596). [1810].

Molecular structure.

Batschinski, A. Ueber das Maxwellsche Gesetz K=n² in Bezug auf die Theorie des molekularen Baues der Körper. Vorläufige Mitteilung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (119–121). [C 6620 5250 0150].

 Kauffmann,
 Hugo.
 Untersuchungen uber das Ringsystem des Benzols.
 (2. Mittheilung.)

 Berlin,
 Ber.
 D. chem. Ges.,
 1682–696).
 [1130]

 1630
 7250
 7300
 C 4040].
 [1130]

Rieger, E. Ueber die Konstitution halbkomplexer Salze nach ihrer elektrolytischen Ueberführung. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (863–868, 871–876). [7250 C 6240].

Werner, A., und Herty, Ch. Beiträge zur Konstitution anorganischer Verbindungen. (IV Abhandlung). Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901. (331– 352). [C 6250].

Phase Rule and Equilibrium.

Adriani, J. H. Eutektische Kurven hei Systemen dreier Körper, von denen zwei optische Antipoden sind. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (168– 172). [7300 C 2480].

Adriani, J[ohannes] H[ermanus]. Eutectic curves [of d- and l-camphoroxime with naphthulene, phenanthrene, benzoin and anthracene] . . . Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (463–467) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (438–442) (Dutch). [1520].

Bakhuis Roozeboom, H[endrik] W[illem]. The behaviour of mixtures of mercuric iodide and silver iodide [liquid solution, solid solution, and double iodide]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (84-86) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1991, (6-8) (Dutch). [0380].

— [On the solidification of] cadmium amalgams [and their electromotive force]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 4, 1902, (1–5) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 10, 1902, (3–6) (Dutch). 0230 C 2480 5610].

Ueber die Bedeutung der Phasenlehre. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, I, 1901, (169–171). [C 2480].

Bemmelen, J[akob] M[aarten] van, and Rutten, G[erardus] M[arie]. Equilibriums in the system [Bi₂O₅-N₂O₅ H₂O] with solid and liquid phases. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (200–203) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (71–74) (Dutch). [0190].

Byl, Hendrik Coenraad. The cadmium amalgams and their electromotive force (Dutch). Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (56 with pl.). 23 cm. [0230 C 2480 5610].

Eyk, C[ornelis] van. Sur la formation et les métamorphoses des cristaux mixtes de nitrate de potassium et de nitrate de thallium. Haarlem, Arch. Neerl. Sci. Soc. Holl., (Sér. 2), 4, 1901, (118–154). [0420].

The formation of mixed crystals of Thallium nitrate and Thallium iodide. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (98–101) (English);

Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (44–46) (Dutch). [0790 G 520].

Ringer, Wilhelm Eduard. On [the solidification and transformation of] mixtures of sulphur and selenium. (Dutch). Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (74, with pl.). 23 cm. [0700 (12480].

Schreinemakers, F[ranciscus] A[ntonius] H[ubertus]. Notes on equilibria [of two liquid layers] in ternary systems [and the change in boiling-point of a binary mixture by adding a third substance]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (701–714) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (675–688) (Dutch). [C 2480].

De l'équilibre dans les systèmes de trois constituants avec deux et trois phases liquides possibles. VX Nouveaux exemples expérimentaux. Haarlem, Arch. néerl. Sci. Soc., Holl., (Sér. 2), **4**, 1901, (270-297). [C 2480].

On the composition of the vapour-phase in the system water-Phenol with one and with two liquid phases. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (1-11). [C 1920].

Stadt Kzn., Engel van de. Behaviour of succinic and phthalic anhydride towards water. (Dutch). Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (60, with pl.). 23 cm.

Tammann, G[ustav]. Ueber Tripelpunkte. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **6**, 1901, (65–73). [C 1800].

7050 CONDITIONS AND LAWS OF CHEMICAL CHANGE.

General and Inorganic.

[Reversible reactions].

Bodlaender, G[uido], und Breull, P. Beiträge zur Theorie technischer Processe. I. Die Bildung des Natriumbicarbonats. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (381–390, 405–413). [7200–7250–0500 (*1620].

Boudouard, O. Etude d'une réaction réversible ('O₂ + H₂ ('O) + H₂O₄. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (484–489).

Colson, Albert. Sur certaines conditions de réversibilité. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (467-469). [0110 0380].

Foerster, F[riedr.]. Zur Kenntniss des Ueberganges der unterchlorigsauren Salze in chlersaure Salze. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 63, 1901, (141-166). [0250].

[Autoxidation]. **Haber**, F. Ueber die Autoxydation
und ihren Zusammenhang mit der Theorie der Ionen und der galvanischen Elemente. Zs. Elektroch., Halle, 7. 1901, (441–448, 466). [C 5610].

Klein, Ed. L'action de l'acide oxalique sur le gypse (Polish). Chem. pols., Warszawa, 1, 1901, (258-260).

Kügelgen, Fr. v. Studien über die reduzierende Kraft des Calciumcarbides. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (541–550, 557-568, 573-580). [0930].

Lewis, Gilbert N. Das Gesetz physikochemischer Vorgänge. [Uebersetzung.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (205-226). [C 2400].

Martin, G. On a theory of chemical combination. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (169–170).

Noyes, A. A., und Blanchard, A. A. Vorlesungsversuche zur Veranschaulichung der elektrolytischen Dissociation, der Gesetze des Gleichgewichtes und der Geschwindigkeit chemischer Vorgänge. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (1–27). [7250 0920 C 6250].

Pélabon, H. Action de l'hydrogène sur le réalgar et réaction inverse. Influence de la pression et de la température. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (774-777). [0360 0140].

— Action de l'hydrogène sur le sulfure de mercure. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (777-785). [0360 0660].

Stull, W. N. Contributions to the Knowledge of Reversible Reactions. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (508-514).

Wegscheider, Rud. Ueber die Zersetzung des Ammoniumnitrits. Zs. physik. Chem., Leipzig, 36, 1901, (543-545).

Organic.

Armstrong, H. E., and Horton, E. The part played by residual affinity in the formation of substitution derivatives. The orienting influence of sulphur. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (246-247).

Bülow, Carl, und Höpfner, Wilhelm. Beiträge zur Kenntniss der Combinationen des Acetondicarbonsäureäthylesters mit Diazoverbindungen und Beobachtungen über die Spaltungsproducte jener Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (71-90). [1310] 1740 1720 1930 19401.

Bruner, L[udwik]. Dynamische Untersuchungen über die Bromierung aromatischer Körper (Polish). (racovie, Bull. Intern. Acad., 1901, (22-59). [55001.

- Études dynamiques sur la bromuration des corps de la série aromatique (Polish). Kraków, Rozpr. Akad. A., 1901, **41**, (40-95). [5500].

Studien über die Cohen, Ernst. Inversion. Zs. physik. ('hem., Leipzig, **37.** 1901, (69–83). [1800].

Colson, Albert. Action des bases et des acides sur les sels d'amines. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1563–1565).

Eibner, Alexander. Zur Frage der Existenz der stereomeren Anilverbindungen von W. v. Miller und J. Plochl. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **318**, 1901, (58–89). [1630 7000].

Erlenmeyer, jun., Emil. Ueber die Addition von Wasserstoff und anderen einfachen Molekülen an ungesättigte Verbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 316, 1901, (43-56).

— Uebei die dichtere Aneinanderlagerung der mehrwerthigen Atome bei conjugirten Systemen benachbarter Doppelbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (71-74).

— Ueber intramolekulare Umlagerungen und ihre Erklärung durch die intramolekulare Bewegungsfähigkeit der mehrwerthigen Elemente. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (75–88).

Lapworth, Arthur. The Form of Change in Organic Compounds, and the Function of the a-Meta-orientating Groups. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1265–1284). [1130 1320 1910].

The mechanism of the Claisen reaction. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (95–96). [1320].

Note on isomeric change and meta-substitution in benzenoid amines. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (2-4). [1630].

Lapworth, Arthur. Change and interaction in organic compounds. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (93-95).

Meyer, Richard. Die Theorie der Ringschliessung. Natw. Rdsch., Braunschweig, **16**, 1901, (477–479, 493–496).

Nef, J[ohn] U[lric]. Dissociationsvorgänge bei den Alkyläthern der Salpetersäure, der Schwefelsäure und der Halogenwasserstoffsäuren. (2. Abhandlung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 318, 1901, (1–57). [7200—1210].

Raikow, P. N., und Schtarbanow, P. Ueber die Phosphate aromatischer Amine und die Abhängigkeit ihrer Bildung und Beständigkeit von ihrer Zusammensetzung und Structur. Ein Beitrag zu der Frage nach der gegenseitigen Beeinflussung der Reactionsfähigkeit verschiedener Radicale in derselben Molekul. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (219–222, 243–245, 261–262, 279–281). [1630 1720 1930].

Schükarew, A. Ueber polymolekulare chemische Umwandlungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (353–368).

Wedekind, Edgar. Ueber die Additionsgrenzen tertiärer Amine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 318, 1901, (90–116). [1660–1310–1930–G 750].

Catalysis.

Bredig, Georg. Anorganische Fermente. Darstellung kolloidaler Metalle auf elektrischem Wege und Untersuchung ihrer katalytischen Eigenschaften. Kontaktehemische Studie. Leipzig (Engelmann), 1901, (99). 23 cm. 3 M. [7000 8020 Q 1235].

und Reinders, W. Anorganische Fermente. III. Die Goldkatalyse des Wasserstoffsuperoxyds. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (323–341). [0150 Q 1235].

Brode, Johannes. Katalyse bei der Reaktion zwischen Wasserstoffperoxyd und Jodwasserstoff. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (257–307).

Crafts, J[ames] M[ason]. Catalysis in Concentrated Solutions. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (236–249).

Drucker, Karl. Ueber zwei Fälle von Katalyse im inhomogenen Systeme. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (173–215). [0140 0270 7150].

Drucker, Karl. Zur Geschwindigkeit und Katalyse im inhomogenen Systeme-Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (693–709). [7150].

Ernst, Carl. Ueber die Katalyse des Knallgases durch kolloidales Platin. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (448–484). [0610].

Euler, Hans. Zur Theorie katalytischer Reaktionen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (641–663).

Michael, Arthur. On Methyl Cyanide as a Catalytic Reagent; and a Criticism of J. U. Nef's Views on the Frankland, Wurtz, and Conrad Reactions. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (419–430). [0210].

Ostwald, W[ilhelm]. Ueber Katalyse. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (995–1004). Natw. Rdsch., Braunschweig, 16, 1901, (529–535, 545–547). [8010 Q 1235].

Raudnitz, R. W. Die Lähmung der Platinkatalyse durch Gifte. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (551–552). [0010 8020 Q 1235].

Zengelis, C. Zur Theorie der chemischen Katalyse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (198–199). [Q 1235].

Chemical equilibrium.

Berthelot. Recherches sur les équilibres chimiques. Formation des phosphates insolubles par double décomposition: phosphate de soude bibasique et azotate d'argent. Par's, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1449-1459). [6300].

Equilibres chimiques. Réactions de deux bases mises simultanément en présence de l'acide phosphorique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1517–1525). [6200].

Boudouard, O[ctave]. Influence de la pression dans les phénomènes d'équilibres chimiques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (227-230).

Delépine, Marcel. Formation et décomposition des acétals. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (346–360).

Euler, Hans. Ueber das Gleichgewicht zwischen Ester, Wasser, Säure und Alkohol. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (405–412).

Farmer, Robert Crosbic. A New Method for the Determination of Hydrolytic Dissociation. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (863–870) [Full paper]: Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (129) [Abstract]. [7150].

Fenton, H[enry] J. H[orstman], and Jones, H[umphrey] O[wen]. Note on a method for comparing the affinity values of acids [based on the decompositions of the hydrazone of oxalacetic acid]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (24–25). [1310].

Jüttner, Ferencz. Ueber die chemischen Vorgänge in dem System: Aether—Wasser Chlorwasserstoff, Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (56– 75). [7150—1210].

Kullgren, Carl. Ueber die Einwirkung von Nichtelektrolyten bei Verseifung von Acthylacetat. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (613–622). [1310].

Löwenherz, Richard. Ueber die Zersetzung der organischen Halogenverbindungen in äthylalkobolischer Lösung durch Auflösen von Natrium. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901. (469–498). [5500].

Marchis, L. Sur les faux équilibres chimiques (suite). J. phys., Paris, (sér. 3), 10, 1901, (525-542, av. fig.).

Marckwald, W[illy], und McKenzie, Alex. Ueber die fractionirte Veresterung und Verseifung von Stereoisomeren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (469-478).

Meyerhoffer, W[ilhelm]. Ueber reziproke Salzpaare. III. Schnelzpunkte reziproker Salzpaare; Aufschliessen und Synthese von Mineralien durch doppelte Umsetzung. Zs. physik. ('hem., Leipzig, 38, 1901, (307-325). [7200 6000 G 12].

Nef, J[ohn] U[lric]. Dissociationsvorgänge bei den Alkyläthern der Salpetersäure, der Schwefelsäure und der Halogenwasserstoffsäuren. (2. Abhandlung.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 318, 1901, (1–57). [7050]

Price, Thomas Slater. The Reaction between Ethyl Alcohol and Hydrochloric Acid. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (303–321).

Schaer, Ed[uard]. Ueber physikalische und chemische Veränderungen der Eisen-oxydsalze in ihren Lösungen. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (257–283). [0320].

Beobachtungsreihen über Veränderung physikal.-chem. Eigenschaften von verschiedenen Ferrisalzen bei Verdünnung mit Wasser oder mit Alkohol, sowie bei Erwärmung, bei Zusatz chem. Reagentien und bei Gegenwart von Haloidsalzen. (Fortsetzung.) [Färbung.] Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (340–353). [0320 C 3860].

Velocity of Reaction.

Bamberger, Eugen, und Rising, Adolf. Einfluss von Methyl auf die Reactionsgeschwindigkeit der Arylhydroxylamine Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901. (257–292). [1630—1130—1720].

Bugarszky, István. Ueber die Geschwindigkeit der Einwirkung von Brom auf Aethylalkohol (ungarisch). Math. Termt. Ért., Budapest, 19, 1901, (128–177).

Coebergh, Pieter Theodoor. [Umwandlung der Chlor- und Bromessigsäure und deren Salze mit Wasser, Säuren und Basen]. (Holländisch). Haarlem, (Henri Coebergh), 1901, (X + 67),24 cm. [1310].

Conroy, James T. The Rate of Dissolution of Iron in Hydrochloric Acid. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (316-320).

Delépine, Marcel. Sur les vitesses de formation et de décomposition du méthylal à la température ordinaire. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (364-369).

Ericson-Aurén, Tycho. Ueber die Auflösungsgeschwindigkeit von Zink in sauren Lösungen. Inaug.-Diss. . . . Upsala . . . Leipzig, 1901, (47), 23 cm.

Lulofs, Pieter Karel. Reaktionsgeschwindigkeit [bei der Substitution des Halogenatoms in] die aromatischen Halogen-nitroderivate, [durch Methoxyl und Aethoxyl]. (Holländisch). Amsterdam, (J. H. de Bussy), 1901, (76, mit Taf.). 23 cm. [1130 1210].

 dam, Proc. Sei. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (715-717) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (647-649) (Dutch). [1130].

Madsen, Thorvald. Versuche über die Abhängigkeit der Hydrolyse von der Temperatur. Zs. physik. Chem., Leipzig, 36, 1901, (290–304). [5500].

wilderman, Meyer. On the Velocity of Reaction before Complete Equilibrium and before the Point of Transition, etc.—Part I. Phil. Mag., London, (Ser. VI.), 2, 1901, (50-92, with 2 pl.).

7100 MASS PROPERTIES.

Atomic weights.

Zur Berechnung der Atomgewichte. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (182–184).

Bayley, Thomas. Relations between Atomic Weight, Atomic Volume, and Melting Point. Chem. News, London, 83, 1901, (243-245).

Clarke, F. W. Eighth Annual Report of the Committee on Atomic Weights. Determinations Published in 1900. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (90-95).

Erdmann, H[ugo]. Ueber den gegenwärtigen Stand der Atomgewichtsfrage. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (841–843).

Calcium.

Herzfeld, A[lexander]. Atomgewichts-Bestimmung des Calciums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (559–560). [0220].

Indium.

Benoist, L. Méthode de détermination des poids atomiques fondée sur les lois de transparence de la matière pour les rayons X; poids atomique de l'indium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (772–774). [0400].

Lanthanum.

Brauner, Bohuslav, and Pavlíček, F. On the atomic weight of lanthanum and on the error of the 'sulphate method' for the determination of the 'equivalent' of the rare earths. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (63–64). [0440].

Neodymium.

Brauner, B[ohuslav]. [Atomic weight of neodymium]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (66-67). [0520]. (p-1881)

Praseodymium.

Brauner, B[ohuslay]. On the atomic weight of praseodymium. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (65). [0600].

Tellurium.

Steiner, O. Ueber Diphenyltellurid und das Atomgewicht des Tellurs. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (570-572). [2000-0760].

Thorium.

Brauner, B[ohuslav]. [Atomic weight of thorium]. London, Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (67–68). [0770].

Uranium.

Aloy, J. Sur une méthode nouvelle de détermination du poids atomique de l'uranium. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (551-553). [0810].

Molecular weights.

Frankland, Percy Faraday, and Farmer, Robert Crosbie. [Molecular weight determinations in liquid nitrogen peroxide by the ebullioscopic method.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1356–1373) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (201) [Abstract]. [0490-7250].

Innes, William Ross. Note on the use of Pyridine for Molecular Weight Determinations by the Ebullioscopic Method. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (261–266).

Ladenburg, A[lbert]. Eine neue Methode zur Molekulargewichtsbestimmung des Ozons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (631–635). [0550].

otto, M. Notiz über die Molekulargewichtsbestimmung des Ozons mittels der Wage. (Kritik der Arbeit von Ladenburg, A.: "Eine neue Methode zur Molekulargewichtsbestimmung des Ozons," diese Berichte, 34, (631). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (1118–1119). [0550].

Riiber, C. N. Eine Modification des Landsberger'schen Apparates zur Bestimmung der Siedepunktserhöhung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (1000–1064). [0910 C 1860].

Densities.

Barnes, H. T. On the Density of Ice. Ithaca, N.Y., Cornell Univ., Physic. Rev., **13**, 1901, (55-59). [B 0130].

Groshans, J. A. Isobare wässerige Lösungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (163–174).

Heydweiller, Adolf. Ueber Gewichtsänderungen bei chemischer und physikalischer Umsetzung. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **5**, 1901, (394–420). [B 0130 († 0700 5400].

Kahlbaum, Georg W. A. Ueber Metalldestillation und über destillierte Metalle. [Specif. Wärme und Dichte.] Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1901, (32–37). [7200 C 1620 B 0140].

Maey, E. Neue Bestimmung der Dichte der Kupfer-Zinn-, Kupfer-Zinkund Zinn-Zinklegierungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (289-291). [B 0140].

Rudolphi, Max. Eine neue Pyknometerform. (Hohleylinder-Pyknometer). Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (447–448). [B 0130].

Veley, V. H., and Manley, J. J. [Densities and contractions] . . . of Nitric Acid Solutions. London, Proc. R. Soc., 69, 1901, (86-119) [Full paper]; 68, 1901, (128-129) [Abstract]. [0490 7300].

Molecular and atomic volumes.

Forch, Carl. Ueber die Volumverhältnisse in wässerigen Lösungen. Natur u. Offenb., Münster, 47, 1901, (222–225).

Maey, E. Das spezifische Volum als Bestimmungsmerkmal chemischer Verbindungen unter den Metalllegierungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 38, 1901, (292-306). [0100].

Traube, I[sidor]. Ueber Atom- und Molecularräume. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **5**, 1901, (548–564). [C 0150 1880 1400].

Crystallography, etc.

Coppet, L. C. de. Sur la cristallisation spontanée de l'hydrate Na²SO⁴10H²O dans les solutions sursaturées de sulfate de sodium; remarques sur la limite de l'état métastable de ces solutions. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (388–393).

Mixed crystals.

Foote, H. W. On the Mixed Crystals of Copper Sulphate and Zinc Sulphate. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (418-428). [0290 0880].

Hollmann, Reinhard. Ueber die Dampfspannung von Mischkrystallen einiger isomorpher Salzhydrate. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (193–213). [C 1920 G 510].

Lehmann, O[tto]. Flüssige Krystalle, Entgegnung auf die Bemerkungen des Hrn. G. Tammann. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **5**, 1901, (236–239). [G 200].

Minguin, J., et de Bollemont, E. Grégoire. Sur le racémisme. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1573–1576).

Richards, Theodore William, and Archibald, Ebenezer Henry. A Study of Growing Crystals by Instantaneous Photomicrography. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 36, 1901, (341-353, with 3 pl.). Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (61-74, with pl.). [G 240].

Tammann, G[ustav]. Ueber die sogenannten flüssigen Krystalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **4**, 1901, (524–530). [G 200 B 3210].

Tutton, A. E. A Comparative Crystallographical Study of the Double Selenates of the Series R₂M(SeO₄)₂, 6H₂O. Part II. Salts in which M is Magnesium. London, Phil. Trans. R. Soc., **197**, 1901, (255–284, with pl.) [Full paper]; Proc. R. Soc., **68**, 1901, (322–323) [Abstract].

7150 MECHANICAL PROPERTIES.

Compressibility of solutions.

Guinchant. Compressibilité des dissolutions. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (469-472).

Diffusion and osmosis.

Dieterici, C[onrad]. Ueber die Beziehungen zwischen osmotischem Druck und osmotischer Arbeit. Zs physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (220–222). [C 2480].

Flusin, G. Sur l'osmose à travers la membrane de ferrocyanure de cuivre. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1110– 1112).

Schweitzer, A. Ein neuer Vorlesungsversuch zur Demonstration des osmotischen Druckes. Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (222-224). [0050].

Winkelmann, A[dolf]. Ueber die Diffusion von Wasserstoff durch Palladium. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 6, 1901, (104-115). [0360 0590].

Pressure of gases and vapours.

Duhem, P. Ueber die Verdampfung eines Gemisches zweier flüchtiger Stoffe für den Fall, dass der eine Dampf sich dissociiren kann. [Uebersetzung.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (227– 231). [C 1920 2480].

— Ueber die Verdampfung binärer Gemische. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (605–606). [C 1920 2480].

Dieterici, C[onrad]. Zur Berechnung der Isothermen. Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (472–475). [C 1450 1880].

Hollmann, R., and Tammann, G[ustav]. Zwei Zustandsdiagramme. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **6**, 1901, (74–83, mit 1 Taf.). [C 1800].

Kuenen, J. P. Gemische von Salzsäure und Methyläther. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (485–489). [C 1920].

Mack, Edouard. Quelques isothermes de l'éther entre 100° et 206°. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, (952-955).

Isochores de l'éther de 1 c.c. à 1.85 c.c. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1035–1037).

Pélabon, H. Sur la vérification expérimentale d'une loi de mécanique chimique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1411-1413).

Perman, Edgar Philip. Vapour Pressure of Aqueous Ammonia Solution. Part I. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (718–725), [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (46) [Abstract].

Ponsot, [A.]. Actions chimiques dans les systèmes dissous et gazeux. Tension de vapeur. Hypothèse d'Avogadro. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1551–1553).

Rayleigh, Lord. On a New Manometer and on the Law of the Pressure of Gases between 1.5 and 0.01 Millimetres of Mercury. London, Phil. Trans. R. Soc., 196, 1901, (205–223). [0910].

[Critical Temperature of SO₃] **schenck**, Rudolf. Ueber das Schwefeltrioxyd. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (1–17). [0660]. (p–1881)

Schreinemakers, F. A. H. Dampfdrucke ternärer Gemische. Theoretischer Teil: 5. Abhandlung. Zs. physik. Chem., Leipzig, 38, 1901, (227–255). [C 1920 2480].

Dampfdrucke ternärer Gemische. Theoretischer Teil. 3. und 4. Abhandlung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (710–740), **37**, 1901, (129–156). [C 1920 2480].

Gemische. 1. Abhandlung. Theoretischer Teil. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (257–289). Theoretischer Teil. 2. Abhandlung. Ebenda, (413–449). [C 1920 2480].

Smits, A[ndreas]. On [the constitution of] soap-solutions [according to their boiling-points and vapour-tensions]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (133–137) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (112–116) (Dutch).

Determination of the decrease of vapour-tension of an [aqueous] solution of NaCl [at 56°-74°]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (503-507) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (500-504) (Dutch).

Relations between the decrease in vapour-tension [at 0°] and the lowering of the freezing point of [canesugar solutions from 0.03–1.0 mol., and of NaCl-solutions from 0.06–1.0 mol.]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (507–514) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (504–512) (Dutch).

On the progressive change of the factor i as function of the concentration [in some aqueous salt solutions at 100°]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (717–722) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (642–647) (Dutch).

Skirrow, F. W. Ueber die Flüchtigkeit der Borsäure mit Wasserdämpfen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (84–90). [0160–7150–C 1920].

Thiesen, M. Ueber die angebliche Anomalie des Sauerstoffs bei geringem Drucke. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 6, 1901, (280–301). [0550 C 1450]

A A 2

Verschaffelt, J. E. Beiträge zur Kenntniss der van der Waals'schen Fläche ψ: das Gesetz der correspondirenden Zustände bei den Gemischen von Kohlensäure und Wasserstoff. Zs. comprim. Gase, Weimar, 4, 1901, (178–182). [C 1800 1920].

Zatoziecki, Roman. Contribution à la théorie de la distillation à l'aide de la vapeur (Polish). Chem. pols., Warszawa, 1, 1901, (11-16). [5500].

Solubility, etc.

Almen, Emil Frederik. On the changes of volume taking place at the dissolution of gases and liquids in liquids. (Swedish). Uppsala, 1901, (63). 22 cm.

Berthelot, [Marcellin]. Diagnose des sursaturations gazeuses d'ordre physique et d'ordre chimique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (433–445).

Observations sur la dissolution des métaux solides dans le mercure et plus généralement dans les autres métaux fondus. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (290-291).

Brown, R. B., and McCrae, J. The Solution Theory of Dyeing. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (1092–1093).

Cohen, Ernst, and Büchner, E[rnst] H[endrik]. [On the invalidity of] Étard's law of solubility. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (561–565) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (560–565) (Dutch).

and Raken, H[erman]. The solubility of calcium carbonate in seawater. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (63–66) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (28–31) (Dutch). [0220 J 45].

Dawson, H. M., and McCrae, J. Metal-Ammonia Compounds in Aqueous Solution. Part II. The Absorptive Powers of Dilute Solutions of Salts of the Alkali Metals. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (493–511) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (5–6) [Abstract].

Compounds in Aqueous Solution. Part III. Salts of the Alkaline Earth Metals. London, J. Chem. Scc., **79**, 1901, (1069–1072) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **47**, 1901, (177) [Abstract]. [7250].

Dawson, H. M., and McCrae, J. Metal-Ammonia Compounds in Aqueous Solution. Part IV. The Influence of Temperature on the Dissociation of Copper-Ammonia Sulphate. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1072–1076) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 47, 1901, (178) [Abstract]. [7250].

Donnan, F. G. Versuch einer Theorie der kolloidalen Auflösung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (735-743).

[Rates of solution of chromic chloride and of arsenious oxide.]

Drucker, Karl. Ueber zwei Fällevon Katalyse im inhomogenen Systeme-Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (173–215). [0140 0270 7050].

[Rate of solution of arsenious oxide.]

Zur tieschwindigkeit und Katalyse im inhomogenen Systeme. Zsphysik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (693–709). [7050].

Enklaar, J[ohannes] E[liza]. Influence [de l'acide chlorhydrique] sur la solubilité [du sel marin]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (183–197).

[Distribution.]

Farmer, Robert Crosbie. A New Robert Crosbie. A New Part Crosbie. A New Part Condens of Hydrolytic Dissociation. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (863–870) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (129) [Abstract]. [7100].

Guthrie, A. The Solubility of Lime in Water at Different Temperatures. London, J. Soc. Chem. Indust., 20, 1901, (223-224).

van't Hoff, [Jakob Heinrich]. Ueber das Auskrystallisiren complexer Salzlösungen bei constanter Temperatur unter besonderer Berücksichtigung der natürlichen Salzvorkommnisse. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (531– 537). [G 13 240].

Weigert, F. Hinrichsen, W., und Weigert, F. Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der oceanischen Salzablagerungen, insb.sondere des Stassfurter Salzlagers. XXII. Gips und Anhydrit. 2. Der lösliche Anhydrit (CaSO₄). Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1901, (570–578). [H 28 G 18].

van't Hoff, [Jacob Heinrich], und Meyerhoffer, W[ilhelm]. Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der oceanischen Salzablagerungen, insbesondere des Stassfurter Salzlagers, XXI. Die Bildung von Kainit bei 25°. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1901, (420–427).

Jüttner, Ferencz. Ueber die chemischen Vorgänge in dem System: Aether – Wasser – Chlorwasserstoff. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (56–75). [7050–1210].

Just, Gerhardt. Löslichkeit von Gasen in organischen Lösungsmitteln. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, (342–367). [5500].

Kohlrausch, F[riedrich], und Dolezalek, F. Die Löslichkeit des Bromsilbers und Jodsilbers im Wasser. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1901**, (1018–1023). [7250 0110 C 6200].

Mellor, J. W. [The Solubility of Chlorine in Aqueous Hydrochloric Acid]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (225–235).

oker-Blom, Max. Die Resorption einer Lösung durch eine andere. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (744–750).

Rothmund, V[iktor]. Die Gegenseitigkeit der Löslichkeitsbeeinflussung. (Nach Versuchen von N. T. Wilsmore.) [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (675–678). [C 2480].

Schindelmeiser, F. Löslichkeit einiger Alkaloide in Tetrachlorkohlenstoff. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (129–130). [3000].

Skirrow, F. W., und Calvert, H. T. Salzabscheidung durch Eindampfen verdünnter Lösungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (217–219).

Tucker, Samuel Auchmuty, and Moody, Herbert R. A Comparison of the Solubility of Acetylene and Ethylene. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (671-674). [1120].

Winkler, Lajos. Ueber die Lösbarkeit der Gase im Wasser, (ungarisch). Math. Termt. Ert., Budapest, **19**, 1901, (52-73).

Wyrouboff, G. Recherches sur les solutions. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (105–130).

Surface tension and capillarity.

Dewar, James. [Surface tension of liquid hydrogen]. London, Proc. R. Soc., 63, 1901, (360–366) (Abstract). [0040 0100 0360 0430 0530 0370 7200 7250 7300 0350].

Gouy, [A.]. Sur les propriétés électrocapillaires de quelques composés organiques en solutions aqueuses. Paris, C.-R. Acad. sei., 132, 1901, (822–824).

Grunmach, Leo. Experimentelle Bestimmung von Capillaritätsconstanten condensirter Gase. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 1, 1901, (14–18). [C 0300 B 2480].

Guye, Ph[ilippe] A., et Perrot, L[ouis]. Mesure rapide des tensions superficielles. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1043–1046).

et Baud, A. Constantes capillaires de liquides organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1481-1484).

Constantes capillaires de liquides organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1553–1555).

Hulett, George A. Beziehungen zwischen Oberflächenspannung und Löslichkeit. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (385–406). [C 0300].

Jeancard, et Satie. Tension superficielle et viscosité de quelques hulles essentielles. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (519–523). [1150 6500].

Quincke, G[eorg]. Ueber unsichtbare Flüssigkeitsschichten und die Oberflächenspannung flüssiger Niederschläge bei Niederschlagmembranen, Zellen, Colloiden und Gallerten. Berlin, Sitz-Ber. Ak. Wiss., 1901, (858–874). [C 0300].

Winkler, L. W. Ueber den Correctionswerth des Quecksilber-Meniscus. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **40**, 1901, (403-404). [0910].

Viscosity and internal friction.

Batschinski, A. Ueber die Beziehung zwischen dem Viskositätsparameter und einigen anderen physikatischen Konstanten. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (214–216). [7000 B 2540]. Fels, Julius. Beiträge zur Bestimmung der Viscosität des Leimes. ('hemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (23). [B 2540].

Haffner, G. Ceber die innere Reibung von alkoholischen Salzlösungen. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (739–742). [B 2540].

Lees, Charles H. On the Viscosities of Mixtures of Liquids and of Solutions. Phil. Mag., London, (Ser. VI), 1, 1901, (128–147).

Schultze, H. Ueber die innere Reilung von Helium und ihre Aenderung mit der Temperatur. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **6**, 1901, (302-314). [0370 B 2540].

7200 THERMAL PROPERTIES.

Combustion, flame, and explosion.

Boudouard, O. Les phénomènes de combustions dans les fovers industriels. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (833-840). [0210].

Fähndrich, Durchblaseversuche mit Sicherheitslampen. Glückauf, Essen, **37**, 1901, (497–508, 522–527, mit 2 Taf.).

Hartley, W[m.] N., und Ramage, Hugh. Spectroskopische Untersuchung der Flammen, welche beim Herdfrischen und dem "basischen" Bessemer-Process auftreten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (799–804). [0420 6500 G 12 C 3030].

Hoerenz, Otto. Theorie und Praxis der Luftüberschussbeseitiger oder Zugregler für Dampfkesselfeuerungen u. s. w. 4. Aufl. Leipzig (J. J. Weber in Komm.), 1901, (18). 17 cm. Geb. 1 M.

Kubierschky, K. Ueber Explosion von Mischungen brennbarer Dämpfe bez. Nebel mit Luft. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (129–132).

Pictet, Raoul. Zur mechanischen Theorie der Explosivstoffe. Zs. komprim. Gase, Weimar, **5**, 1901, (67–72, 83–89).

Rosenfeld, Maximilian. Explosionsversuche. Explosion eines Gemisches aus Leuchtgas und Luft. Zs. physik. Unterr., Berlin, 14, 1901, (162–164). [0050].

Rudolffi, Josef. Die Brandlöschung von wissenschaftlichen Standpunkt aus betrachtet. Eine chemisch-physikalische Studie. Leipzig (O. Mutze), 1901, (VIII + 71). 22 cm. 2 M. Scriba, F. Leuchtgasexplosionen. Zs. physik. Unterr., Berlin, **14**, 1901, (224–225). [0050].

Tanatar, S. Ueber die Verbrennung der Gase. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (225–226).

Thermo-chemistry.

Baker, T. J. The Thermochemistry of the Alloys of Copper and Zinc. London, Phil. Trans. R. Soc., 196, 1901, (529-546) [Full paper]; Proc. R. Soc., 68, 1901, (9-10) [Abstract].

Baud, E. Etude thermique des chlorures d'aluminium ammoniacaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (553–556). [0120].

Dissociation et étude thermique du composé Al²Cl⁶18AzH³. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (690–692). [0120].

[Heat of formation of mercaptans and alkyl sulphides.]

Berthelot. Recherches sur la formation des composés organiques sulfurés. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (55–57).

[Heat of combustion of phenyl thiocyanate.]

Nouvelles recherches sur l'isomérie des éthers sulfocyaniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (57–58).

Sur la génération des hydrocarbures par les carbures métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (281–290). [1100 1110 1120].

[Heat of combustion.]
Sur la chaleur de combustion vive de l'aluminium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (479–482).

[Thermochemistry of the ammonia-soda process.]

[0120].

Bodlaender, G[uido], und Breull, P. Beiträge zur Theorie technischer Processe. I. Die Bildung des Natriumbicarbonats. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (381–390, 405–413). [7050 7250 0500 C 1620].

[Heat of combination.]

Bonnefoi, l'abbé J. Combinaisons des sels haloïdes du lithium avec l'ammoniac et les amines. Ann. chimphys., Paris, (sér. 7), **23**, 1901, (317–378). [0450 1600 1610 1630].

[Heat of solution.]

Cohen, E[rnst]. [Electrical] determination of the [theoretical] heat of solution [of salts]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (327–332) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (285–290) (Dutch). [C 1910].

Delépine, Marcel. La chaleur de formation des acétals comparée à celle des composés isomères. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (777-779).

Relations numériques entre les chaleurs de formation des acétals et celles des composés isomères. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (360–363).

Fischer, Emil, und Loeben, W. von. Ueber die Verbrennungswärme einiger Glucoside. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1901**, (323–326). [1850].

Forcrand, de. Vaporisation et hydratation du glycol éthylénique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (688–690). [1210].

—— Généralisation de la loi de Trouton. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (879–882).

Fowler, Gilbert John, and Hartog, Philip Joseph. The Heat of Formation and Constitution of Iron Nitride. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (299– 301).

[Heat of solution.]

Holsboer, H[endrik] B[ernard]. [Ordinary and theoretical heat of solution of Cd SO₄, 8/₃H₂O in the neighbourhood of the minimum of solubility of the salt.] Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (467–469) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (399–401) (Dutch). [0230 C 1910].

Jüttner, Ferencz. Ueber die Berechnung der Verdünnungswärmen nach der Kirchhoffschen Formel. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (76–118). [U 2480].

[Heat of reaction.]

Klein, Arthur. Ueber die Aenderung der freien Energie bei der Bildung einiger schwerlöslicher Metallsalze. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (361– 371). [C 2440 6250].

[Heat of neutralisation.]

Massol, G. Valeur acidimétrique des acides benzoïques monosubstitués. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (780-781). [1330].

[Heat of solution and neutralisation.]

Valeur acidimétrique de l'acide parasulfanilique. Paris. C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1572–1573).

[Heat of formation, &c.]

Données thermiques relatives á l'acide ortho-monochlorobenzoïque (I). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (195–196).

[Heat of formation.]

Données thermiques relatives á l'acide ortho-mono-iodo-benzoïque (II). Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (196).

[Heat of formation.]

Données thermiques relatives aux acides ortho et paramonobromobenzoïques. Faris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (369–371).

Mellor, J. W. [Thermodynamics of Solutions of Chlorine and Hydrogen Chloride in Water]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (235-238).

[Heat of combustion.]

Sherman, H. C., and Snell, J. F. On the Heat of Combustion as a Factor in the Analytical Examination of Oils; and the Heats of Combustion of some Commercial Oils. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (164–172). [6500].

Sommerfeldt, Ernst. Thermochemische und thermodynamische Methoden, angewandt auf den Vorgang der Bildung von Mischkrystallen. N. Jahrb. Min., Stuttgart, Beilagebd. 13, 1901, (434–468). [G 510 C 2480].

Steinwehr, H. von. Studien über die Thermochemie sehr verdünnter Lösungen. Zs. physik: Chem., Leipzig, 38, 1901, (185–199). [C 1610].

Calorific value.

Hempel, Walther. Methoden zur Heizwerthbestimmung der Gase. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (713-716). [C 1610]. Kroeker, Konrad. Zur calorimetrischen Heizwerthbestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (111–114). [C 1600].

Zur calorimetrischen Heizwerthbestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (444). [C 1610].

Langbein, H. Zur Heizwerhlbestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (271-273).

Lunge, G. Ueber das Verfahren von Parr zur Bestimmung des Heizwerthes von Brennstoffen. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (793-800). [C 1610].

Cryoscopy.

Chroustchoff, Paul. Recherches cryoscopiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (955-957).

Coppet, L. C. de. Abaissements moléculaires de la température du maximum de densité de l'eau produits par la dissolution des chlorures, bromures et iodures de potassium, sodium, rubidium, lithium et ammonium. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1218–1220).

Loomis, E[lmer] H[oward]. Ueber den Gefrierpunkt wässeriger Lösungen von Nichtelektrolyten. H. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (407–425). [C 1810].

On the Freezing-Points of Aqueous Solutions of Non-Electrolytes (Part 2). Ithaca, N.Y., Cornell Univ., Physic. Rev., **12**, 1901, (220–239). [1000 C 1800].

Raoult, F[rançois]. Die chemischen Ergebnisse der Kryoskopie und der Tonometrie. Vortrag. [Uebersetzung.] Natw. Rdsch., Braunschweig, 16, 1901, (415–418, 432–434, 443–445).

Smits, A[ndreas]. Relations between the decrease in vapour-tension [at 0°] and the lowering of the freezing-point of [cane-sugar solutions from 0·03-1·0 mol. and of NaCl-solutions from 0·06-1·0 mol.]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (507-514) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (504-512) (Dutch).

ToBoczko, St[anisław]. Kryoskopische Untersuchungen in Lösungsmitteln (Polish). Cracovie, Bull. Intern. Acad., 1901, (1–22).

Études expérimentales sur les propriétés cryoscopiques des dissolvants anorganiques (Polish). Kraków, Pozpr. Akad. A., 41, 1901, (1-39).

Fusion and solidification.

[Melting points.]

Gordan, Paul, und Limpach, Leonhard.

Some relations between . . . [melting points] and Constitution in Benzenoid Amines. . . London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1080–1085) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (154–155) [Abstract]. [1630].

Holleman, A[rnold] F[rederik], et Bruyn, B[althasar] R[utger] de. [Détermination des points de solidification et des points eutectiques des acides chloroet bromo-nitro-benzoiques ortho et méta.] Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (220-225). [1330 1130].

Kaufler, Felix. Ueber eine Schmelzpunktsregelmässigkeit bei den aliphatischen Diaminen. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (133). [1610 C 1810].

Kochs, E., und Seyfert, F.
Beurtheilung von Email
Schmelzbarkeit der Silicate.
Chem., Berlin, 14, 1901, (719–728).
[0710 C 1810].

[Fusing points of asphalts.]

Mabery, Charles F[rederic], and
Sieplein, Otto J. A Comparative Method
for Determining the Fusing-Points of
Asphalts. J. Amer. Chem. Soc., Easton,
Pa., 23, 1901, (16-20). [1100].

Meyerhoffer, W[ilhelm]. Ueber reziproke Salzpaare. III. Schmelzpunkte reziproker Salzpaare; Aufschliessen und Synthese von Mineralien durch doppelte Umsetzung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (307–325). [7050–6000 G 12].

Scherpenzeel, L[odewyk] van. [Melting points of the mononitro- and dinitrocompounds] . . . of the three toluic acids and some of their derivatives. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (203–207) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (105–109) (Dutch). [1330].

— [Points de fusion des acides toluiques, nitro- et dinitrotoluiques et de quelques-uns de leurs dérivés.] Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (182). [1330 5500].

Streatfeild, F. W., and Davies, J. An Improved Melting-Point Apparatus. Chem. News, London, 83, 1901, (121).

Boiling points.

Chappuis, Pierre, et Harker, G. A. Comparaison du thermomètre à résistance de platine avec le thermomètre à gaz et détermination du point d'ébullition du sonfre. J. pluss. l'aris, (sér. 3), 10, 1901, (20-28, av. pl.).

Dewar, James. The Boiling Point of Liquid Hydrogen, determined by Hydrogen and Helium Gas Thermometers. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (44-54).

Détermination du point d'ébullition de l'hydrogène liquide au moyen de thermomètres à gaz hydrogène et hélium. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (417–432). [0360].

Henry, L[ouis]. Sur l'alternance de la volatilité dans la série des diamines normales et primaires (H₂N)CH₂ - (CH₂)_n - CH₂(NH₂). Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (1-7). [1610].

______ [Sur la volatilité des amino-alcools continus.] Rec. Trav. chim., Leiden, **20**, 1901, (15–22). [1600 1610 1210].

Noyes, William A., and Warfel, R. R. The Boiling-Point Curve for Mixtures of Ethyl Alcohol and Water. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (463-468).

Servais, L[éon]. Sur [la volatilité des] acides valériques α-chlorés [et de leurs dérivés]. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (48–49, 55, 62–63). [1310].

Smits, A[ndreas]. A new method for the exact determination of the boilingpoint [of solutions]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (86-91) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (31-36) (Dutch). [0930].

on [the constitution of] soap-solutions [according to their boiling points and vapour-tensions]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 3, 1901, (133-137) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 9, 1901, (112-116) (Dutch).

Tyrer, Thomas, and Tyrer, Charles T. [Distillation and Boiling Points.] Pharm. J., London, (Ser. IV), 13, 1901, (143). [6200].

Specific and latent heats.

Aubel, Edmund van. Ueber die Molecularwärmen zusammengesetzter Körper und das Gesetz Neumann-Joule-Kopp. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **4**, 1901, (420–421). [C 1660].

Crompton, H. Note on the latent heats of evaporation of liquids. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (61-63).

Dewar, James. . . . Electric Resistance Thermometry at the Boiling Point of Hydrogen. . . [Latent heat of liquid and solid hydrogen, and the specific heat of the former]. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (360–366) (Abstract). [0040 0100 0360 0430 0530 0370 7150 7250 7300 0850].

Forcrand, (de). Chaleur spécifique et chaleur de fusion du glycol éthylénique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (569–571). [1210].

Kahlbaum, Georg W. A. Ueber Metalldestillation und über destillierte Metalle. [Specif. Wärme und Dichte.] Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1901, (32–37). [7100 C 1620 B 0140].

Leybold, E. Nachfolger. Apparat zum Nachweis der Verschiedenheit der specifischen Wärmen verschiedener Metalle nach Prof. Schoentjes in Gent. Centralztg Opt., Berlin, 22, 1901, (32–33). [0500] C 1610 0500].

Louguinine, W. Détermination des chaleurs latentes de vaporisation de quelques substances de la chimie organique. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (88–90).

Magie, William Francis. Die specifische Wärme von Lösungen, die keine Elektrolyte sind. II. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1901, (21–22). [C 1660].

Mazzotto, D. Sur les chaleurs spécifiques des alliages. J. phys., Paris, (sér. 3), 10, 1901, (279-281).

Ponsot. Sur la chaleur spécifique moléculaire des gaz composés dissociables. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (147-148).

Electric furnace operations.

Hamilton, Lewis P., and Smith, Edgar F. Alloys Made in the Electric Furnace. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (151–155). [0100].

Köhler, L. Ueber den elektrischen Schmelzofen. Hamburg, Verh. natw. Ver., (3. Folge), **8**, (1900), 1901, (XXVII-XXVIII). [0910]. Tucker, Samuel Auchmuty, and Moody, Herbert R. Improved Electric Furnace for Laboratory Use. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (473–476).

Expansion of solids and liquids.

For expansion of gases, v. 7150, Pressure of gases, &c.

Co-efficient of expansion of SO₃.

Schenck, Rudolf. Ueber das Schwefeltrioxyd. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **316**, 1901, (1-17). [0660].

7250 ELECTRICAL AND MAGNETIC PROPERTIES.

General.

Arrhenius, Svante. Lehrbuch der Elektrochemie. Vom Verfasser durchgesehene und vermehrte deutsche Ausgabe. Uebersetzt von Hans Euler Leipzig (Quandt & Händel), 1901, (VIII +305). 23 cm. 8 M. [C 6200].

[Silent electric discharge.]

Berthelot. Sur les conditions de la mise en activité chimique de l'électricité silencieuse. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (445-457).

Borchers, W. Die Elektrochemie und ihre weitere Interessensphäre auf der Weltausstellung in Paris 1900. Vermehrte und verbesserte Ausgabe des in der "Zeitschrift für Elektrochemie" erschienenen Berichtes. Halle a. S. (W. Knapp), 1901, (107, mit 1 Taf.). 30 cm. 2,40 M. [0030 C 6200].

[Absorption of electric oscillations.] **Bredig**, G. Ein kleiner Beitrag zur Ammoniumfrage in wässeriger Lösung. [Elektrische Absorption]. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (767–768). [C 6610].

[Disruptive discharge.]

Broca, André, et Turchini. Décharge disruptive dans les électrolytes. Paris, C-R. Acad. sci., 132, 1901, (915–917).

Coehn, Alfred. Ueber das elektrochemische Verhalten des Acetylens. [Vortrag]. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (681-684). [1120].

[Absorption of electric waves.]

De Heen, [P.]. Ueber eine neue Art elektrischer Wellen und die Absorption derselben durch Flüssigkeiten. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 1, 1901, (32). [C 6610].

F(riis), J. P. Progress in electrical chemistry. (Norw.) Kristiania, Tekn. Ug., **19**, 1901, (6-8).

[Decompositions by the electric arc.] Löb, Walther. Ueber pyrogenetische Reactionen mittels des elektrischen Stromes. (Vorläufige Mittheilung). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (915–918). [1210].

Lorenz, Richard. Elektrochemisches Praktikum. Göttingen (Vandenhoeck & Ruprecht), 1901, (XIV + 234). 21 cm. Geb. M. 6. [C 6200].

Ionic theory.

See also 7200 Cryoscopy, and 7250 Conductivity.

Derôme, J. La théorie des ions. Nature, Paris, 29, (1^r semest.), 1901, (307-308).

Lorentz, H. A. Ueber die scheinbare Masse der Ionen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 72, II, 1, 1901, (30–32). [C 6200 6840 0600].

Paul, Theodor. Die Bedeutung der Ionentheorie für die physiologische Chemie. [Vortrag.] Physik. Zs., Leipzig, 3, 1901, (28–31). [8000 Q 9010 C 6250].

Thomson, J. J. On the question as to whether there are any free charged ions produced during the combination of hydrogen and chlorine; and on the effect produced on the rate of combination by the presence of such ions. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 11, 1901, (1-10, with pl.).

Türin, Vl. von. Ein Zusatz zu meiner Abhandlung: ", Ueber den Betrag, um welchen die Wechselwirkungen der Ionenladungen den osmotischen Druck vermindern." Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (524–528). [C 6250].

Wilson, C. T. R. On the Ionisation of Atmospheric Air. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (151-161).

Electrolysis.

General Electrolysis and E. M. F. of Cells.

Abel, E. Bemerkung zu R. Luther's Arbeit: Ueber das elektromotorische Verhalten von Stoffen mit mehreren Oxydationsstufen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (623–625). [C 6210].

Abel, E. Beitrag zur Theorie des Akkumulators. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (731–733). [U 5620].

Abt. Antoine. Force thermo-électromotrice pour une différence de température de 100° aux points de contact de quelques oxydes et sulfures métalliques combinés entre eux et avec les métaux simples. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), **22**, 1901, (145–160, avec. pl.).

> [Electrolysis of sulphuric acid (20 per cent.)]

Baeyer, Adolf, und Villiger, Victor. Ueber die Sulfomonopersäure (Caro'sche Säure). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 34, 1901, (853–862). [0660 C 6220].

Bartorelli, Antonio. Ueber das Verhalten des Aluminiums als Elektrode. [Uebersetzung]. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (469–472). [C 6230].

Sur Berthelot, [Marcellin]. relations électrochimiques des états allotropiques des métaux et de l'argent en particulier. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (732–734). [0110].

---- Relations électrochimiques des états allotropiques des métaux et de l'argent en particulier. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 23, 1901, (49-51). [7000].

Bodlaender, G[uido], und Breull, P. Beiträge zur Theorie technischer Processe. I. Die Bildung des Natriumbicarbonats. Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (381–390, 405–413). [7050 7200 0500 C 1620].

Bordier, et Gilet. Electrolyse des tissus animaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1239–1240). [8040].

Bose, Emil. Ueber die freie Bildungsenergie des Wassers und über eine neue lichtempfindliche Elektrode. [Vortrag]. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (672–675). [C 6210–6670].

- Ueber Gleichgewichtszustände an Gaselektroden. Zs. Elecktroch., Halle, 7, 1901, (817–821). [C 6230].

Untersuchungen über die elektromotorische Wirksamkeit der elementaren Gase. TI 2. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38,** 1901, (1–27). [C 6210 6230].

und Kochan, Hans. Untersuchungen über die elektromotorische Wirksamkeit der elementaren Gase. Tl 3. Beobachtungen betreffend eine neue lichtempfindliche Elektrode. Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (28–55). [C 6230 6670].

Branly, Edouard. Electrolyse des tissus animaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1361-1364). [8040].

Foerster, F. Ueber den Einfluss von Anodenkohlen auf die Vorgänge bei der Alkalichloridelektrolyse. Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (647-652). f0930 04201.

[(OC'5H11)CH2.CH2.CO2H] Hamonet, l'abbé J. Sur l'électrolyse des oxyacides. Préparation de l'acide B amyloxypropionique et de la diamyline du butanediol 1 4. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (259-261). [1210 1310].

Heathcote, Henry L. Vorläufiger Bericht, über Passivierung, Passivität und Aktivierung des Eisens. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (368-373). [0320 C 6230].

Jahn, Hans. Ueber die Nernstschen Formeln zur Berechnung der elektromotorischen Kraft von Konzentrationselementen. Eine Erwiderung an Herrn Arrhenius. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (453–460). [C 6240 6210].

Jordis. Eduard. Die Elektrolyse wässriger Metallsalzlösungen. Mit besonderer Berücksichtigung der in der Galvanotechnik üblichen Arbeits-weisen. Halle a. S. (W. Knapp), 1901, (VI + 137, mit 2 Taf.). 24 cm. 4 M. [C 6200].

Kaufmann, A. Ueber den kathodischen Angriff des Eisens in Ammonnitratlösung und über ein neues Eisenoxyduloxyd. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (733–741). [0320].

Koelichen, K. Periodische Erscheinungen bei der Elektrolyse. [Vortrag]. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (629–635). [C 6200].

Kohlrausch, F[riedrich], und Dolezalek, F. Die Löslichkeit des Bromsilbers und Jodsilbers im Wasser. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1901, (1018-1023). [7150 0110 C 6200].

Küster, F. W. Ueber die gleichzeitige Abscheidung von Eisen und Nickel aus den gemischten Lösungen der Sulfate. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (688–692). [C 6220].

Lehfeldt, R. A. Ueber Herrn Jahn's Messungen der elektromotorischen Kraft von Konzentrationsketten. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (308-314). [C 6240 6210].

Lorenz, Richard. Die Elektrolyse geschmolzener Salze. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (753–761). [C 6200].

Luther, R. Ueber das elektromotorische Verhalten von Stoffen mit mehreren Oxydationsstufen. II. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (385-404). [C 6210].

Mellor, J. W. [The Electrolysis of Hydrochloric Acid.] London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (219–225).

Müller, Erich. Ueber die Störung der kathodischen Depolarisation durch Kaliumchromat. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (398–405). [C 6230].

Zur Chlorknallgaskette. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (750–752). [C 6200].

[E. M. F. of concentration cells.]

Nernst, W[alter]. Erwiderung auf einige Bemerkungen der Herren Arrhenius, Kohnstamm, Cohen und Noyes. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (596-604).

und Riesenfeld, E. II. Ueber elektrolytische Erscheinungen an der Grenzfläche zweier Lösungsmittel. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1901, (54–61). [C 6240].

Pfanhauser, W. Ueber das Elektrochemische Verhalten des Nickelammonsulfates. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (698-710). [C 6200].

Riesenfeld, E. H. Ueber elektrolytische Erscheinungen an der Grenzfläche zweier Lösungsmittel. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (645–647). [C 6240].

Sackur, Otto. Ueber elektrolytische Kurzschlüsse in Flüssigkeitsketten. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (781–784). fC 6250].

Sand, Henry J. S. Sur la concentration aux électrodes dans une solution, avec rapport spécial à la libération d'hydrogène par l'électrolyse d'un mélange de sulfate de cuivre et d'acide sulfurique. Electrochimie, Paris, 7, 1901, (1-2). Schaum, Karl. Ueber Potentialbeeinflussung bei Oxydationsketten. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (483–484, 523–524). [C 5610].

Schoop, M. U. Die industrielle Elektrolyse des Wassers und die Verwendungsgebiete von Wasserstoff und Sauerstoff. Samml. elektrot. Vortr., Stuttgart, 3, 1901, (109–162). [0930 C 6200].

Setlik, B. Ueber galvanische Niederschläge auf Aluminium. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (46).

Sproesser, L. Ueber Alkalichlorid-Elektrolyse an Kohlenanoden. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (971–976, 987–994).

Zehrlant, Heribert. Ueber die Elektrolyse von Phenol bei Gegenwart von Halogen-Wasserstoffsäuren. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (501-505). [C 6220].

Applications of Electrolysis.

Ber Suler. Beiträge zur elektrolytischen Reduktion der Nitrite. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (831–842, 847–855). [0490 6300].

Immerwahr, Cl. Beiträge zur Kenntnis der Löslichkeit von Schwermetallniederschlägen auf elektrochemischem Wege. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (477–483). [C 6200].

Keller, Albert. Ueber den Einfluss der Wattdichte bei elektro-metallurgischen Fabrikationsverfahren. [Vortrag.] Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 5, 1901, (31-33, 43-44, 56-58). [6200].

Komppa, Gust. Ueber die Undekamethylendicarbonsäure und die Elektrosynthese der Dekamethylencarbonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (895–902). [1310].

Marie, Charles. L'électrolyse appliquée à la chimie organique. Electrochimie, Paris, 7, 1901, (14-18, 32-38).

Müller, Erich. Die elektrolytische Darstellung der überjodsauren Alkalien. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (509–516). [0390].

Neumann, B[ernhard]. Ueber Elektrolytchrom. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (656-661). [0270].

Puls, Karl. Ein Beitrag zur elektrolytischen Oxydation von Toluol. ChemZtg, Cüthen, 25, 1901, (263). [1130].

Winteler, F. Ueber die Bildung von überchlorsauren Salzen durch Elektrolyse. [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (635–642). [0930].

Electrolytic Dissociation.

[See also Conductivity.]

Arrhenius, Svante. Zur Berechnungsweise des Dissociationsgrades starker Elektrolyte. I. H. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (28-40); **37**, 1901, (315-322). [C 6250].

Bredig, [G.]. Das Wasserstoffsuperoxyd als Säure (nach Versuchen von Herrn Calvert). [Vortrag.] Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (622-624). [0360].

Dawson, H. M. On the Nature of Polyiodides and their Dissociation in Aqueous Solution. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (238–247).

Metal-Ammonia Compounds in Aqueous Solution. Part III. Salts of the Alkaline Earth Metals. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1069– 1072) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (177) [Abstract]. [7150].

Metal-Ammonia Compounds in Aqueous Solution. Part IV. The Influence of Temperature on the Dissociation of Copper-Ammonia Sulphate. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1072–1076) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (178) [Abstract]. [7150].

Ditz, Hugo. Ueber einige Reactionen des Kobalts und Eisens und den Einfluss der Alkohole und anderer organischer Stoffe auf die elektrolytische Dissociation der Salze in wässeriger Lösung. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (109–112). [6000 U 6250].

Doyer van Cleeff, G[errit]. Démonstration de l'action de sels normaux sur des solutions qui contiennent des ions hydroxyle. Rec. Trav. chim., Leiden, 20, 1901, (198–205).

Jahn, Hans. Ueber den Dissociationsgrad und Dissociationsgleichgewicht stark dissociierter Elektrolyte. (2-Mitteilung.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (490–503). Berichtigung dazu. Ebenda, 38, 1901, (125–126). [C 6250].

Jones, Harry C., and Caldwell, B. Palmer. Contributions to the Study of the Aqueous Solutions of Double Salts. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (349–390).

and Douglas, James M. The Dissociation of Certain Acids, Bases, and Salts at Different Temperatures. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (428-453).

Laar, J[ohannes] J[acobus] van . . . [Comparaison du degré de dissociation] des électrolytes fortement dissociées [d'après les lois d'Ostwald et de Rudolphi-van't Hoff et d'après les expériences de solubilité]. Haarlem, Arch. Mus. Teyler (Sér. 2), 7, 1901, (59–95).

Noyes, A. A., und Blanchard, A. A. Vorlesungsversuche zur Veranschaulichung der elektrolytischen Dissociation, der Gesetze des Gleichgewichtes und der Geschwindigkeit chemischer Vorgänge. Zs. physik. Chem., Leipzig, 36, 1901, (1-27). [7050 0920 C 6250].

Osaka, Y. Beziehung zwischen der Dissociationsconstante und dem Dissociationsgrade eines Elektrolyts in Gegenwart anderer Elektrolyte. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (539-542). [C 6250].

Paul, Theodor. Untersuchungen über Theobromin und Kaffein und ihre Salzbildung. Arch. Pharm., Berlin, 239, 1901, (48–90). [1930 Q 9180 M 3120].

Sackur, Otto. Ueber den Einfluss gleichioniger Zusätze auf die elektromotorische Kraft von Flüssigkeitsketten. Ein Beitrag zur Kenntnis des Verhaltens starker Elektrolyte. Zs. physik. Chem., Leipzig, 38, 1901, (129–162). [C 6250 5610].

Zur Kenntuis des Dissociationszustandes starker Elektrolyte. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (784–787). [7150 (* 6250].

Smits, A[ndreas], and Wolff, I [udwig] K[arl]. On the repression of ionisation of solutions of NaOH, Na₂CO₃ and NaHCO₃ by addition of NaCL. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **4**, 1902, (42–44) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **10**, 1902, (43–46) (Dutch).

Steinwehr, H. von. Ueber die Gültigkeit des Massenwirkungsgesetzes bei starken Elektrolyten. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (685–686). [C 2480].

Whitney, W. R., and Ober, J. E. The Precipitation of Colloids by Electrolytes, (containing Index to the Literature of Colloids). J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (842–863). [0030].

Winkelblech, K. Ueber amphotere Elektrolyte und innere Salze. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (546– 595).

Ionic velocity and migration.

Ueber die Wanderungsgeschwindigkeit der Ionen in verdünnten Lösungen. Untersuchungen aus dem II. chemischen Institut der Universität Berlin. [Mit e. Vorwort von Hans Jahn.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (673–712). Nachtrag dazu. Ebenda, **38**, 1901, (127). [C 6240].

Abegg, R[ichard]. Eine neue Methode zur Bestimmung von Ionenbeweglichkeiten (nach Versuchen von B. D. Steele.) [Vortrag]. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (618-622). [C 6240].

Mather, William T. A new Apparatus for Determining the Relative Velocities of Ions. . . . Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (473–491). [C 6240].

Noyes, Arthur A[mos]. A Modification of the Usual Method of Determining Transference Numbers, and . . . Influence of the Concentration on their Values in . . . Tri-Ionic Salts. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (37–57). Ithaca, N.Y., Cornell Univ., Physic. Rev., 12, 1901, (14–35). [0170 0420].

Eine Abänderung der gewöhnlichen Methode zur Bestimmung der Ueberführungszahlen und Untersuchung des Einflusses der Konzentration auf diese letzteren im Falle einiger dreifoniger Salze. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (63–83). [C 6240].

Pfanhauser, jr., W. Streuung der Stromlinien in Elektrolyten. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (895–897). [C 6200 5680].

Rieger, E. Ueber die Konstitution halbkomplexer Salze nach ihrer elektrolytischen Ueberführung. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (863–868, 871–876). [7000 C 6240]. Steele, B. D. The Measurement of Ionic Velocities in Aqueous Solution, and the Existence of Complex Ions. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (358-360) (Abstract).

A New Method for the Measurement of Ionic Velocities in Aqueous Solution. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (414-429) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (5) [Abstract].

Ein Modell zur Demonstration von Ionenbeweglichkeits- und Ueberführungsmessungen. Zs. Elektroch., Halle, **7**, 1901, (729–731). [0920 C 6240].

Conductivity.

[Resistance].

Aubel, Edm. van. Ueber den elektrischen Widerstand der reinen Metalle. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (371–373). [Č 5660].

Brand, Johannes. [Molekulare Conzentration und electrolytisches Leitungsvermögen der menschlichen Galle]. (Holländisch). Amsterdam, (Cladder and Tak), 1901, (93). 24 cm. [8040 Q 7633 7630].

Dorn, Ernst. Versuche des Herrn Henning über die elektrische Leitungsfähigkeit radioaktiver Substanzen. Versuche des Herrn Berndt über den Einfluss von Selbstinduktion auf die durch den Induktionsfunken erzeugten Metallspectra im Ultraviolett. Vorläufige Mitteilungen. Halle, Abh. natf. Ges., 22, 1901, (51–55). [7300 C 4240 3030 6820].

Frankland, Percy Faraday, and Farmer, Robert Crosbie. [Conductivity of solutions in liquid nitrogen peroxide]. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (1356–1373) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (201) [Abstract]. [0490 7100].

Legrand, Emmanuel. Conductibilité électrique de certains sels et du sodium, dissous dans l'ammoniaque liquifiée. Eclair. électr., Paris, 26, 1901, (88–98, avec pl.).

[Conductivities of Salts].

Lindsay, Charles F. The Conductivities of Some Double Salts as Compared with the Conductivities of Mixtures of Their Constituents. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 25, 1901, (62-69).

7300

Martin, C. J., and Masson, Orme. The Influence of Cane Sugar on the Conductivities of Solutions of Potassium Chloride, Hydrogen Chloride, and Potassium Hydroxide, with Evidence of Salt Formation in the last Case. London, J. Chem Soc., 79, 1901, (707–714) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (91) [Abstract].

Townsend, John S. The Conductivity produced in Gases by the Motion of Negatively charged Ions. Phil. Mag., London, (Ser. vi.), 1, 1901, (198–227).

and Kirkby, P. J. Conductivity produced in Hydrogen and Carbonic Acid Gas by the Motion of Negatively Charged Ions. Phil. Mag., London, (Ser. vi.), 1, 1901, (630–642).

Wilson, Harold A. On the Electrical Conductivity of Air and Salt Vapours. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (228–230) (Abstract).

Young, S[tewart] W[oodford]. Electrical Conductivity of Solutions of Stannous Chloride and Hydrochloric Acid. (Studies on Solutions of Tin Salts, I.). J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (21–36). [0720].

Thermo-electricity.

Lownds, Louis. Ueber das thermomagnetische und thermoelektrische Verhalten des krystallinischen Wismuts-Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **6**, 1901, (146–162). [0190 G 340 350 C 5710].

Van Aubel, Edm. Sur les pouvoirs thermoélectriques de quelques oxydes et sulfures métalliques. J. phys., Paris, (sér. 3), 10, 1901, (205–208).

Pyroelectricity.

Dewar, James. [Pyroelectricity at the temperature of liquid hydrogen]. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (360–366) (Abstract). [0040 0100 0360 0430 0530 0370 7150 7200 7300 0850].

Dielectric constants.

Bädeker, Karl. Experimentaluntersuchung über die Dielektrizitätskonstante einiger Gase und Dämpfe in ihrer Abhängigkeit von der Temperatur. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (305– 335). [C 5250].

Ladenburg, R. Bestimmung der Dielektrizitätskonstanten einiger Körper der Pyridin- und Piperidinreihe nach Drudes Methode. Zs. Elektroch., Halle, 7, 1901, (815–817). [C 5250 6610].

Magnetic Susceptibility.

Mosler, Hugo. Der Temperaturcoefficient der Susceptibilität einiger Salzlösungen der Eisengruppe, mit besonderer Berücksichtigung des Eisenchlorids. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 6, 1901, (84–95). [C 5460].

7300 OPTICAL PROPERTIES.

Emission of Radiation, Phosphorescence, Fluorescence, etc.

[Phosphorescence].

Dewar, James. [Phosphorescence of substances at the temperature of liquid hydrogen]. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (360–366) (Abstract). [0040 0100 0360 0430 0530 0370 7150 7200 7250 0850].

[Radio-activity].

Dorn, Ernst. Versuche des Herrn Henning über die elektrische Leitungsfähigkeit radioaktiver Substanzen. Versuche des Herrn Berndt über den Einfluss im Ultraviolett. Vorläufige Mitteilungen. Halle, Abh. natf. Ges., 22, 1901, (51–55). [7250 C 4240 3030 6820].

[Röntgen radiation].

Hébert, Alexandre, et Reynaud, Georges. Sur l'absorption spécifique des rayons X par les sels métalliques. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (408–409).

[Benzene compounds whose vapour can transform Tesla rays into violet light possess abnormal molecular magnetic rotation].

Kaufmann, Hugo. Untersuchungen über das Ringsystem des Benzols. (2. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (682–696). [1130 1630 7000 7300 C 4040].

Refraction.

Cunaeus, E. H. J. Die Bestimmung des Brechungsvermögens als Methode zur Untersuchung der Zusammensetzung koëxistierender Dampf- und Flüssigkeitsphasen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (232–238). [C 2480 3860].

Dewar, James. [Refractive index of liquid hydrogen]. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (360–366) (Abstract). [0040 0100 0360 0430 0530 0370 7150 7200 7250 0850].

Madan, Henry G. The colloid form of Piperine, with especial reference to its Refractive and Dispersive Powers. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (922–927) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (127) [Abstract]. [3010].

Rudolphi, Max. Die Molekularrefraktion fester Körper in Lösungen mit verschiedenen Lösungsmitteln. Ravensburg (O. Maier), 1901, (57). 22 cm. 1,20 M. [C 3860].

Teber die Molekularrefraktion des Chloralhydrats in Lösungen mit verschiedenen Lösungsmitteln. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (426– 447). [1410 C 3860].

Veley, V. H., and Manley, J. J. [Refractive Indices]... of Nitric Acid Solutions. London, Proc. R. Soc., 69, 1901, (86-119) [Full paper]; 68, 1901, (128-129) (Abstract). [0490 7100].

Rotatory Polarisation.

General.

Adriani, J. H. Eutektische Kurven bei Systemen dreier Körper, von denen zwei optische Antipoden sind. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (168– 172). [7200 C 2480].

Frankland, Percy Faraday, Wharton, Frederick Malcolm, and Aston, Henry. The Amide, Anilide, and o- and p-Toluidides of Glyceric Acid [and their rotatory power]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (266–274) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (6) [Abstract].

and Aston, Francis W. Influence of a Heterocyclic Group on Rotatory Power; the Ethyl and Methyl Esters of Dipyromucyltartaric Acid. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (511–520) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1501, (41) [Abstract].

Gadamer, J[ohannes]. Ueber rechtsdrehendes sec. Butylamin. I. Arch. Pharm., Berlin, **239**, 1901, (283-294). [1610 1310].

Guye, Philippe A. Optical Activity of Certain Ethers and Esters. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (475–476) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (48–49) [Abstract].

Kipping, Frederic Stanley. Isomeric Hydrindamine Camphor-π-sulphonates. Racemisation of α-Bromocamphor. Lon-

don, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (370-377) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (32-33) [Abstract].

Kipping, Frederic Stanley, and Hall, Harold. Isomeric Hydrindamine Mandelates and Phenylchloroacethydrindamides. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (442–449) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (36–37) [Abstract].

Long, J. H. Optical Rotation of Certain Tartrates in Glycerol. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (813–817). [1210].

McCrae, John. [Optical rotation of] Ethyl sec. Octyl Tartrate and its Dibenzoyl and Diacetyl Derivatives. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1103-1110) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (186) [Abstract]. [1310].

Patterson, T. S. . . . Influence of Water, Methyl Alcohol, Ethyl Alcohol, n-Propyl Alcohol, and Glycerol on the Rotation of Ethyl Tatrate. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (167-216).

The Influence of Solvents on the Rotation of Optically Active Compounds. Part II. Influence of iso-Butyl Alcohol and of sec. Octyl Alcohol (Methylhexylcarbinol) on Ethyl Tartrate. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (477–493) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (40–41) [Abstract].

and Dickinson, Cyril. [Rotatory power of Methyl Tartrate]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (283). [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (4) [Abstract].

Pope, William Jackson, and Harvey, Alfred William. The Inversion of the Optically Active ac-Tetrahydro-β-naphthylamines prepared by the aid of d- and l-Bromocamphorsulphonic Acids. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (74–87). [6400].

Optically Active Nitrogen Compounds and their Bearing on the Valency of Nitrogen d- and l-α-Benzylphenylallylmethylanunonium Salts. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (828-841) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (120-121) [Abstract]. [1630].

Purdie, Thomas, and Barbour, William. The Influence of Solvents on the Rotatory Powers of Ethereal Dimethoxy-succinates and Tartrates. London, J.

Chem. Soc., **79**, 1901, (971-982) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (158) [Abstract]. [1310].

Purdie, Thomas, and Irvine, James C. Optically Active Dimethoxysuccinic Acid and its Derivatives. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (957–971) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (157–158) [Abstract]. [1310].

Reitter, Hans. Ueber das molekulare Drehungsvermögen der n-Acidyl-l-Aepfelsäureäthylester. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (129–167). [C 4040].

[Rotation dispersion].

Woringer, Benedict. Ueber die Rotationsdispersion der Aepfelsäure. Zs. physik. Chem., Leipzig, **36**, 1901, (336–357). [C 4040].

Bi- and multi-rotation.

Ōsaka, Yūkichi. On the Birotation of d-Glucose (Japanese). Tokyo, Kwag. K. Z., **22**, 1901, (698–724). [1810]. [Published also in Zs. physik. Chem., Leipzig, **35**, 1900, (661–706).].

Schadee van der Does, H. Researches on [the influence of some halogen-salts on] the multirotation of dextrose and lactose. (Dutch). Arch. Java Suiker., Soerabaia, 9, 1901, (49-67).[1800].

Simon, L. J., et Bénard, H. Sur les phénylhydrazones du d-glucose et leur multirotation. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (564-566). [1810].

Magnetic rotation.

[Benzene compounds whose vapour can transform Tesla rays into violet light possess abnormal molecular magnetic rotation].

Kaufmann, Hugo. Untersuchungen über das Ringsystem des Benzols. (2. Mittheilung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (682–696). [1130–1630 7000–7250–C 4040].

Spectra and absorption.

Angström, Knut. Ueber die Abhängigkeit der Absorption der Gase, besonders der Kohlensäure, von der Dichte. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **6**, 1901, (163–173). [C 3850].

Baly, E. C. C., and Syers, H. W. The Spectrum of Cyanogen. Phil. Mag., London, (Ser. vi.), 2, 1901, (386-391).

Bayrac, P.. et Camichel, C. Sur l'absorption de la lumière par les indophénols. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (338-340).

(D-1881)

Berndt, G. Ueber die Bandenspectra der Thonerde und des Stickstoffs. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **4**, 1901, (788-795). [C 3030].

Camichel, C., et Bayrac, P. Sur les spectres d'absorption des indophénols et des colorants du triphénylméthane. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (485–487). [5020].

Nouvelle méthode permettant de caractériser les matières colorantes. Application aux indophéaols. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (882-885).

Crew, H[enry]. Ueber das Flammenbogenspektrum einiger Metalle unter dem Einfluss einer Wasserstoffatmosphäre. [Uebersetzung.] Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (302). [C 3030].

Fabry, Ch., et Perot, A. Longueurs d'onde de quelques raies du fer. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1264–1266). [0320].

Hartley, W[alter] N[oel]. Notes on the Spark Spectrum of Silicon as rendered by Silicates. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (109-112).

James J., and I.auder, Alexander. The Absorption Spectra of Cyanogen Compounds. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (848–863) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (125–126) [Abstract].

and Ramage, Hugh. An Investigation of the Spectra of Flames resulting from Operations in the Openhearth and "Basic" Bessemer Processes. London, Phil. Trans. R. Soc., 196, 1901, (479–506) [Full paper]; Proc. R. Soc., 68, 1901, (93–97) [Abstract].

Lehmann, Hans. Photographie der ultraroten Spectren der Alkalimetalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 5, 1901, (633–658, mit 1 Taf.). [7350 C 3030].

Lemoult, Paul. Spectres d'absorption des indophénols: loi des groupements auxochromes azotés tertiaires. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (142–145).

Liveing, S. D., and Dewar, James. [Spectra of krypton and xenon]. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (389–398). [0130 0430 0850].

Liveing, S. D., and Dewar, James. On the Spectrum of the more Volatile Gases of Atmospheric Air, which are not Condensed at the Temperature of Liquid Hydrogen . . London, Proc. R. Soc., 67, 1901, (467–474).

des gaz les plus volatils de l'air atmospherique qui ne sont pas condensés à la température de l'hydrogène liquide. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (482–493). [0370 0530].

Lockyer, Norman, and Baxandall, F. E. On the Arc Spectrum of Vanadium. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (189-210). [0820].

Miethe, A[dolf]. Extrastromvibrator der Funkenspektra. Chem. Ind., Berlin, **24**, 1901, (273–274). 10910 6000 (16040 4200).

Rayleigh, Lord. Spectroscopic Notes concerning the Gases of the Atmosphere. Phil. Mag., London, (Ser. vi), 1, 1901, (100-105).

Runge, C[arl], und Paschen, F[r.]. Beiträge zur Kenntnis der Linienspectra. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 5, 1901, (725–728). [C 3030].

Schuler, W. Versuche über die Empfindlichkeit der spectralanalytischen Reactionen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 5, 1901, (931–942). [6000].

Smithells, Arthur. The Spectra of Carbon Compounds. Phil. Mag., London, (Ser. vi), 1, 1901, (476-503).

Trowbridge, John. The Spectra of Hydrogen and some of its Compounds. Phil. Mag., London, (Ser. vi), 2, 1901, (370-379, with pl.).

7350 · PHOTO-CHEMISTRY.

Action of Solar Radiation on Chemical Substances.

Cordier, V. von. Ueber die Einwirkung von Chlor auf metallisches Silber im Licht und im Dunkeln. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (21–23). [0110].

Gros, Oscar. Ueber die Lichtempfindlichkeit des Fluoresceins, seiner substituierten Derivate, sowie der Leukobasen derselben. Zs. physik. Chem., Leipzig, 37, 1901, (157–192). [5020].

Jacobi, Siegfried. Ueber die Wirkungen des Sonnenlichtes auf Färbungen mit künstlichen organischen Farbstoffen. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (64-65). [5020].

Jouniaux. Sur l'action des radiations solaires sur le chlorure d'argent en présence d'hydrogène. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1558–1560).

Photographic and general.

Zuverlässiges Arbeiten mit Ammoniumpersulfat [in der Photographie]. Von Hp. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (77-78).

Gut Licht! Jahrbuch und Almanach für Photographen und Kunstliebhaber. Jahrg. 6 für das Jahr 1901. Dresden (Apollo), 1901, (III + 104, mit Taf.). 19 cm. Geb. 1,50 M. [C 3080].

Jahres-Bericht über die Fortschritte der Photographie und Reproductions technik. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (465–730). [C 3080 L 0400].

Die Herstellung einer Rotplatte. Mitteilung aus dem Photochemischen Laboratorium der Königl. Technischen Hochschule zu Berlin. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (6–11).

Abegg, R[ichard]. Ueber eine wahrscheinliche Ursache der photochemischen Induction bei Halogensilberemulsionen. Jahrb. Phot., Halle, 15, 1901, (9-12).

Andresen, M[omme]. Herstellung sogenannter Gelbscheiben. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (252–254). [C 3860].

Baumann, C. Zur Ehrenrettung eines Verkannten. [Eisenoxalatentwickler.] Atel. Phot., Halle, 8, 1901, (166–170).

Baur, E. Die Bedeutung der Becquerelstrahlen in der Chemie. Natw. Rdsch., Braunschweig, **16**, 1901, (338–340, 355–356). [C 4240].

Beek, H. van. Etwas über farbenempfindliche Platten. Atel. Phot., Halle, 8, 1901, (26–30).

— Ueber unregelmässige Färbungen des Negativs. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (40–42).

Eine neue Methode zur Rettung überkopierter Positive. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (176).

Bothamley, C. H. Adurol. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (187–189).

Buss, Otto. Lüppo-Cramer's "Contrablau" vom Standpunkte der Zenkerschen Theorie. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (37–44). [C 3610].

Eder, J[oseph] M[aria]. Verwendung farbiger Lichtfilter zur Sensitometrie farbenempfindlicher Platten und für Zwecke des Dreifarbendruckes. Jahrb. Phot., Halle, 15, 1901, (209–220).

und Neuerungen in der Herstellung und Verwendung photographischer Präparate. Chem. Ind., Berlin, **24**, 1901, (559–563). [L 0400].

Engler, Max. Die Photographie als Liebhaberkunst. Genaue Anleitung zur praktischen Ausübung der gebräuchlichsten photographischen Verfahren. 3. verm. Aufl. Halle a. S. (H. Peter), 1901, (VIII + 302). 17 cm. Kart. 2,20 M. [C 3080 L 0400].

Englisch, Eugen. Periodische Veränderungen an Bromsilbergelatineplatten. Physik. Zs., Leipzig, **3**, 1901, (1–5).

Englisch, W. Eugen. Das Schwärzungsgesetz für Bromsilbergelatine. Eine Monographie. Halle (W. Knapp), 1901, (45). 29 cm. 3 M.

Florence. Bromsilberdruck. Atel. Phot., Halle, 8, 1901, (2-5).

Gaedicke, Johannes. Das Abklingen des latenten Bildes. Jahrb. Phot., Halle, 15, 1901, (392–397).

Goldstein, E. Ueber Nachfarben und die sie erzeugenden Strahlungen. Berlin, Sitz.Ber. Ak. Wiss., **1901**, (222–229). [C 4200].

Gusserow, Carl. Neuerung in der Chromatphotographie. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (239–241).

Hauberrisser, Georg. Ueber das Magnesiumblitzlicht. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (67–72).

—— Misserfolge bei Anwendung des Ammonpersulfats [in der Photographie] und ihre Ursachen. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (96–97).

Hofmann, Albert. Pigmentpapier zur Farbenphotographie. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (287–288).

Zur Sensitometrie farbenempfindlicher Platten. (Der Sensibiligraph.) Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (66–72).

(p-1881)

Hofmann, Albert. Farben und Farbensystem. ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (155–157). [C 4450 Q 3730].

Hübl, Arthur von. Die Entwicklung der photographischen Bromsilber- Gelatineplatte bei zweifelhaft richtiger Exposition. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (108–114, 128–134, 143–147, 179–183).

Husnik, Jaroslav. Ueber die Farbensensibilisation in der Theorie und Praxis. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (56–57).

Jacoby, Richard. Fixiren von Platindrucken. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (48–49).

Katz, Otto. Die Haltbarkeit getonter Bromsilberbilder. Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (34–36).

Krebs, G. Die Bestimmung der Verbrennungsdauer von Blitzlichtpulver mit Hilfe des freien Falles. (Mittheilungen aus dem Laboratorium der Photochem Fabrik "Helios," Dr. G. Krebs, Offenbach a. M.) Jahrb. Phot., Halle, 15, 1901, (139–144).

Kuchinka, Eduard. Neuere Apparate zur Herstellung von Farbenphotographien nach dem Dreifarbenprocesse. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (257–273). [C 3850].

Kurz. Ueber Goldbäder für Celloïdinpapier. Von der Dr. Kurz'schen Fabrik photographischer Papiere. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (98–100).

Lehmann, Hans. Photographie der ultraroten Spectren der Alkalimetalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 5, 1901, (633–658, mit 1 Taf.). [7300 C 3030].

Liesegang, R. E. Ueber die verschiedene Farbe des Silbers in den Photographien. Natur u. Offenb., Münster, 47, 1901, (442–443). [0110].

Lüppo-Cramer. Eine Beobachtung bezüglich der spektralen Empfindlichkeit verschiedener Arten ungefärbten Bromsilbers. Physik. Zs., Leipzig, **2**, 1901, (718-719).

Untersuchungen über das Lippmann'sche Farbenverfahren. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (23–37). [C 3610].

——— Eine indirecte Wirkung des Sulfits auf die Gelatine. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (44–48).

BB 2

Lüppo-Cramer. Substitutionen in Entwickler-Substanzen. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (63–64).

——— Studien über die Natur des latenten Lichtbildes. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (160–165).

Lumière, Gebrüder und Sevewetz. Das Abschwächen der Silberbilder. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (126–129).

Marktanner-Turneretscher, Gottlieb. Fortschritte auf dem Gebiete der Mikrophotographie und des Projectionswesens. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (305– 321). [C 3080 L 0400].

Miethe, A[dolf]. Das Heliochromoskop als Hilfsmittel im Dreifarbendrucke. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (461–464). [C 3850].

Ueber Dunkelkammerbeleuchtung, Atel. Phot., Halle, **8**, 1901, (171–173, 191–192).

Mischewski, C. Mitteilungen aus dem Photochemischen Laboratorium der Königl. Technischen Hochschule zu Berlin [über Entwickler der Firma E. Merck-Darmstadt]. Atel. Phot., Halle, 8, 1901, (75–77).

Namias, Rodolfo. Ueber die Anwendung des Ammoniumpersulfats. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (165–167).

Ueber die Anwendung des Kaliumpermanganats in schwefelsaurer Lösung als Abschwächer von Bromsilbergelatine- und Collodion-Negativen und zur Herstellung von directen Positiven und Contretypen. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (167–170).

Herstellung einfarbiger und mehrfarbiger Bilder auf chemischem Wege. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (170–172).

Das Silberoxalat und seine Verwendung in direct sich schwärzenden Emulsionen. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (176–177).

Neuhauss, R[ichard]. Die Sensibilisirung der Gelatineplatten für Lippmann's Farbenverfahren. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (115–126).

Novak, Franz. Die chemischen Vorgünge bei der Quecksilberverstärkung. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (254–256).

Pfaundler, [Leopold]. Ceber Farbenphotographie mittels Beugungsgitter. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (177–187). [C 3630].

Pringsheim, E[rnst], und Gradenwitz. O. Photographische Reconstruction von Palimpsesten. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (52-56).

Schaum, Karl. Neuere Arbeiten auf dem Gebiete der wissenschaftlichen Photographie. Physik. Zs., Leipzig, 2, 1901, (536-538, 552-555).

Mikroskopische Untersuchungen über die Structur der Negative. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (280-285).

Schnauss, Hermann. Der Aceton-Entwickler. Jahrb. Phot., Halle, 15, 1901, (250–252).

Schumann, V. Ueber ein verbessertes Verfahren zur Herstellung ultraviolettempfindlicher Platten. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 5, 1901, (349-374).

Valenta, E. Ueber die Verwendung von Silberphosphat zur Herstellung eines Celloïdinpapieres ohne Chlorsilber. Jahrb. Phot., Halle, **15**, 1901, (130–132).

Zucker, Alfred. Beitrag zur Entstehungserklärung des Randschleiers bei Gelatinetrockenplatten. ChemZtg. Cöthen, **25**, 1901, (45).

PHYSIOLOGICAL CHEMISTRY.

8000 GENERAL.

Barcroft, Joseph. Apparatus for the Analysis of the Gases in Small Quantities of Blood. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 11, 1901, (1-10, with pl.).

Bayliss, W. M. The action of carbon dioxide on blood vessels. Cambridge. Proc. Physiol. Soc., 1901, (xxxii-xxxiii).

Bloxam, W. Popplewell. The ammonium sulphate method of separating the proteids of horse serum. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xxxiii–xxxv). [4010].

Cash, J. Theodore, and Dunstan. Wyndham R. The Pharmacology of Pseudaconitine and Japaconitine considered in relation to that of Aconitine. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (378–384) (Abstract).

The Pharmacology of Pyraconitine and Methylbenzaconine considered in relation to their Chemical Constitution. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (384-389) (Abstract). Cotton, S. Action de l'eau oxygénée sur le sang. Moyen facile de différencier le sang de l'homme de celui des animaux. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (255-257).

[Ornithin and Ornithurie acid r. diaminovaleric acid.]

Fischer, Emil. Synthese der α, δ-Diaminovaleriansäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (454-464). [1930-1310].

Gamgee, Arthur. On the Behaviour of Oxy-haemoglobin, Carbonic-oxide-haemoglobin, Methaemoglobin, and certain of their derivatives, in the Magnetic Field, with a Preliminary Note on the Electrolysis of the Haemoglobin Compounds. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (503-512).

Haldane, John [S.]. The Red Colour of Salted Meat. J. Hygiene, London, 1, 1901, (115–122).

— The Colorimetric Determination of Haemoglobin. J. Physiol., ('ambridge, **26**, 1901, (497–504). [6300].

Huiskamp, W[illem]. [Die elementare Zusammensetzung des Nucleohistons und des Nucleoproteids aus den Zellen der Thymusdrüse.] (Holländisch.) Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5). **2**, 1901, (151–173). [4010 Q 7832 1151 1240].

Jamison, R., and Hertz, A. F. On the Film or "Skin" of warmed Milk and of other Proteid Solutions. J. Physiol., Cambridge, 27, 1901, (26–30). [4010].

Klaveren, Karel Hendrik Lodewyk van. {Die chemische Zusammensetzung des neutralen Haematins V. Arnolds.] (Holländisch.) Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), 3, 1901, (91–122); auch etwas ausführlicher: Utrecht, (C. H. E. Brever), 1901, (36, mit Taf.). 23 cm. [Q-1156].

Levene, P. A. Note on the Analysis of Nucleic Acids Obtained from Different Sources. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (486–487). [1350].

Milroy, J. A. A preliminary communication on some products of the action of reducing agents on haematin (ambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xiv-xvi).

Orton, K. J. P., and Garrod, Archibald E. The Benzoylation of Alkapton Urine. J. Physiol., Cambridge, 27, 1901, (89-94). [1330 6150].

Parsons, J. Herbert. Action of nicotine upon nerve-cells. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xxxviii-xxxix).

Paul, Theodor. Die Bedeutung der Ionentheorie für die physiologische Chemie. [Vortrag.] Physik. Zs., Leipzig, 3, 1901, (28-31). [7250 Q 9010 C 6250].

Pavy, F. W., and Siau, R. L. On the Nature of the Sugar present in normal Blood, Urine and Muscle. J. Physiol., Cambridge, 26, 1901, (282–290).

Polstorff, Karl. Leitfaden der qualitativen Analyse und der gerichtlichchemischen Analyse. Leipzig (S. Hirzel), 1901, (144). 23 cm. 2 M. [6000 Q 1010 M 3120].

Reid, E. Waymouth. Gelatine Filters [for the filtration of physiological fluids]. J. Physiol., Cambridge, 27, 1901, (161–173).

Schulz, Fr[iedrich] N. Practicum der physiologischen Chemie. Ein kurzes Repetitorium. Jena (Gustav Fischer), 1901, (IV + 112). 20 cm. [Q 1010].

Schunck, C. A. The Yellow Colouring Matters accompanying Chlorophyll and their Spectroscopic Relations. Part II. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (474–480, with 2 pl.).

Sebelien, John. On the changes taking place in Milk while boiling (Danish). Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 13, 1901, (63-69). [Q 1830].

Smith, J. Lorrain, and Hoskins, A. Percy. An Experiment on the Effect of Inhalation of Ethylene. J. Hygiene, London, **1**, 1901, (123–124).

Stewart, G. N. The Conditions that underlie the Peculiarities in the Behaviour of the Coloured Corpuscles to certain Substances. J. Physiol., Cambridge, 26, 1901, (470–496).

Thudichum, J. Ludwig W. Die chemische Könstitution des Gehirns des Menschen und der Tiere. Nach eigenen Forschungen bearbeitet. Tübingen (Pietzcker), 1901, (XII + 339). 25 cm. 10 M. [Q 2000 4225 O 4320 N 5207].

Vincent, Swale, and Lewis, Thomas. Observations upon the Chemistry and Heat Rigor Curves of Vertebrate Muscle, Involuntary and Voluntary. J. Physiol., Cambridge, 26, 1901, (445–464).

unstriped muscle. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1901**, (xix-xxi).

Wright, Hamilton. The Action of Ether and Chloroform on the Cerebral and Spinal Neurons of Dogs. J. Physiol., Cambridge, **26**, 1901, (362–365).

8010 ENZYMES.

Asō, Keijirō. On the Oxidising Enzymes in Tea Leaves (Japanese). Tokyo, Kwag. Kw. Z., 22, 1901, (113–120).

[Oxydase.] Tea. Tokyo, Bull. Coll. Agric., **4**, 1901, (255–259).

Barth, Georg. Untersuchung einiger käuflicher Diastasepräparate. Zs. angew. ('hem., Berlin, 14, 1901, (368–371). [6500 Q 1200 9160].

Bokorny, Th. Protoplasma und Enzym. Arch. ges. Physiol., Bonn, **85**, 1901. (257–270). [Q 1200 L 6200 M 2700 3100].

Bredig, G. Les actions diastasiques du platine colloïdal et d'autres métaux. Paris, C.-R., Acad. sci., **132**, 1901, (490–492). [0610].

Analogies entre les actions diastasiques du platine colloïdal et celles des diastases organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (576–578). [0610].

Brunton, T. Lauder, and Rhodes, Herbert. On the Presence of a Glycolytic Enzyme in Muscle. London, Proc. R. Soc., **68**, 1901, (323–326).

Butkewitsch, Wl. Ueber das Vorkommen eines proteolytischen Enzyms in gekeimten Samen und über seine Wirkung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (1–53). [4020 Q 1240 1134 M 3100 2300 L 5000].

Charabot, E., et Hébert, A. Recherches sur le mécanisme de l'éthérification chez les plantes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (885–893). 8030].

[Lotase.]

Dunstan, Wyndham R., and Henry, I[homas] A[nderson]. [Lotase, the hydrolytic enzyme of Lotus arabicus.]

London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (374–378) (Abstract). [1350–1850–5010].

[Maltase.]

Emmerling, O[skar]. Synthetische Wirkung der Hefenmaltase. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (600-605). 1800 R 1820 M 3100 L 5000].

Friedel, Jean. L'assimilation chlorophyllienne réalisée en dehors de l'organisme vivant. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1138–1140).

Gérard, E. Transformation de la créatine en créatinine par un ferment soluble déshydratant de l'organisme. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (153–155).

Green, J. Reynolds. Die Enzyme. Ins Deutsche übertragen von Wilhelm Windisch. Berlin, (P. Parey), 1901, (XII + 490). 22 cm. Geb. 16 M. [Q 1200-9160-R 1820-M 3100].

Hanriot, M. Sur le mécanisme des actions diastasiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (146-149).

Hedin, S. G., und Rowland, S. Ueber ein proteolytisches Enzym in der Milz. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (341–349). [Q 1240 7812].

Untersuchungen über das Vorkommen von proteolytischen Enzymen im Thierkörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (531–540). [Q 1240].

sence of proteolytic enzymes in the organs and tissues of the body. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xlviii-xlix).

[Pepsin.]

Krüger, Friedrich. Zur Kenntnis der quantitativen Pepsinwirkung. Zs. Biol., München, 41, 1901, (378–392). [Q 7330 1200].

[Trypsin.]

Kutscher, Fr[iedrich]. Ueber das
Hefetrypsin. Hoppe-Seylers Zs. physiol.
Chem., Strassburg, **32**, 1901, (419–424).
[Q 1240 R 1900 1820 M 7700
3100].

Kutscher, Fr[iedrich]. Chemische Untersuchungen über die Selbstgährung der Hefe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (59-78). [4020] R 1820 | H50 | Q 1240 | M 3100 7700].

Levene, P. A. The Chemical Nature of Enzymes. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 23, 1901, (505-508).

Lindet. Sur l'action saccharifiante des germes de blé et sur l'emploi de ces germes en distillerie. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (261-263).

Lippmann, E. v. Ueber die Enzyme. [Vortrag.] Zs. angew. Chem., Berlin, **14**, 1901, (302–305). [Q 1200].

[Zymase.]

Loew, O[skar]. Eine Bemerkung zu den Ansichten über die Natur der Zymase. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 2, 7, 1901, (436). [R 1820 M 3100 L 5000].

[Diastase.]

Morris, George Harris. The combined Action of Diastase and Yeast on Starchgranules. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1085-1089) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (178) [Abstract]. [8020].

Nencki, M., und Sieber, N. Beiträge zur Kenntniss des Magensaftes und der chemischen Zusammensetzung der Enzyme. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (291-319). [Q 1225 7330].

 Contribution à l'étude du suc gastrique ; sur la constitution chimique des enzymes (Polish). Gaz. lek., Warszawa, (Ser. 2), 21, 1901, (422-428, 455-459, 482-486, 500-505).

Ostwald, W[ilhelm]. Ueber Katalyse. [Vortrag.] Zs. Elecktroch., Halle, 7, 1901, (995-1004). Natw. Rdsch., Braunschweig, 16, 1901, (529-535, 545-547). [7000 Q 1235].

Pottevin, H. Sur la constitution du gallotannin. Paris, C.-R. Acad. sci., **132,** 1901, (704–706). [1330 1850].

[Oxydases.]

Sarthou, J. Contribution à l'étude de la nature des oxydases. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (464-465).

Suzuki, Umetarō. . . [Oxidising Enzymes in] the Mulberry Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1901, (267-288). [8030 M 4150 3120].

Suzuki, Umetarō. . . . [Oxidising Enzymes in] the Mulberry (Japanese). Tokyo, Kwag. Kw. Z., 22, 1901, (570-630). [8030].

Vernon, H. M. The Conditions of Action of Pancreatic Rennin and Diastase. J. Physiol., Cambridge, 27, 1901, (174-199).

[Trypsin.] The Conditions of Action of Trypsin on Fibrin. J. Physiol., Cambridge, 26, 1901, (406-426).

Wróblewski, A[ugustyn]. Sur l'influeuce des phosphates sur l'action fermentative du suc pressé de la levure : sur les acides phosphoriques complexes; remarques sur le rôle de l'acide phosphorique dans la nature animée (Polish). Wszechświat, Warszawa, 20, 1901, (252-254). [0570 8020].

 Sur le suc pressé de la levure (Polish). Kraków, Rozpr. Akad. B., **41**, 1901, (65–148). [8020].

Eine ergänzende Notiz über den Hefepressaft (Polish). III. Cracovie, Bull. Intern. Acad., 1901, (94-95). [8020].

FERMENTATION. 8020

Albert, R[obert]. Neuere Versuche mit zellenfreier Gährung. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 1, 1901, (94–98). [M 3100 7700 R 1820].

Albert, W., und Albert, R. Chemische Vorgänge in der abgetöteten Hefezelle. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 2, 7, 1901, (737-742, mit 1 Taf.). [R 1820 M 3100 7700].

Behrens, J[ohannes]. Ueber die oxydierenden Bestandteile und die Fermentation des deutschen Tabaks. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. II, **7**, 1901, (1-12). [R 1820 2700 Q 1240 M 3100].

Bertrand, G., et Sazerac, R. Sur un différenciation des deux principaux ferments du vinaigre. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (1504–1507).

Sur un différen ciation biochimique des deux principaux ferments du vinaigre. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (731-734).

Bokorny, Th. Einige vergleichende Bemerkungen über die spontane und die durch Lab bewirkte Milchgerinnung. Milchsäureferment und Labferment ChemZtg, Cöthen, **25**, 1901, (3-4). [M 3100 Q 1837]. Bredig, Ge v. Anorganische Fermente. Darstellen, kolloidaler Metalle auf elektrischem Wege und Untersuchung ihrer katalytischen Eigenschaften, kontaktehenische Studie. Leipzig (Engelmann), 1901, (99), 23 cm. 3 M. [7000-7050-9-1235].

Latalyse durch Gifte. (Antwort an Herrn W. Raudnitz.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **38**, 1901, (122–124). [0610 Q 1235].

und Ikeda. K. Ueber anorganische Fermente. H. Die Lahnaung der Platinkatalyse durch Gifte. Zs. physik. Chem., Leipzig, **37**, 1901, (1-68). [0610 Q 1235].

Epstein, Stanisław. Recherches sur le neireissement du suc de la betterave (Polish). Chem. pols., Warszawa, **1**, 1901, (285–287).

Grimbert, L. Production d'acétylméthyl-carbinol par le Bacillus tartricus. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (706–709). [1510].

Production biochimique de l'acétylméthylcarbinol par le "Bacillus tartricus." Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (413–418).

Production biochimique de l'acétylméthylcarbinol par le Bacillus tartricus. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **13**, 1901, (460-464). [1510].

Harden, Arthur. The Chemical Action of Bacillus coli communis and Similar Organisms on Carbohydrates and Allied Compounds. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (610-628) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (57) [Abstract].

Autofermentation and Liquefaction of Pressed Yeast. London, J. (hem. Soc., 79, 1901, (1227-1235) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (189) [Abstract].

Hill, A. C. A method of isolating maltose when mixed with glucose [by fermentation with Saccharomyces Marxianus]. London, Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (45-46). [1820].

Taka-diastase and reversed ferment action. London, Proc. Chem. Sec., **17**, 1901, (184).

Inui, Tamaki. . . . Awamori, a Loochooan Beverage [Fermentation] (Japanese). Tokyo, Kwag. Kw. Z., 22, 1901, (669-688). [M 3100 7700].

Jacquemin, Georges. Procédé de préparation de levures basses de brasserie fermentant à haute température. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1366-1367).

Kastle, J. H., and Loevenhart, A. S. On the Nature of Certain of the Oxidizing Ferments. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., **26**, 1901, (539–566).

and Shedd, O. M. Phenolphthalin as a Reagent for the Oxidizing Ferments. Baltimore, Md., Amer. Chem. J., 26, 1901, (526-535).

Kling, André. Oxydation du propylglycol par les ferments oxydants. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (905–910)

Knecht, Wilhelm. Auswahl von Kohlehydraten durch verschiedene Hefen bei der alkoholischen Gärung. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. II, **7**, 1901, (161–167, 215–228). [R 1820 M 3100 7700].

Krutwig, [J.]. Ueber den Einfluss der Zusammensetzung des Wassers beim Einweichen der Gerste. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **72**, II, 1, 1901, (98-99). [M 3120].

Loew, Oscar. Nochmals über die Tabakfermentation. II. Centralbl. Bakt., Jena, Abth. 2, **7**, 1901, (673–680). [R 2700—1820—M 3100—L 3100].

Manceau, E. Sur la seconde fermentation ou prise de mousse des vins de champagne. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1003-1006).

Morris, George Harris. The combined Action of Diastase and Yeast on Starch-granules. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (1085-1089) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (178) [Abstract]. [8010].

Pakes, Walter Charles Cross, and Jollyman, Walter Henry. The Bacterial Oxidation of Formates by Nitrates. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (459-461) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., 17, 1901, (39-40) [Abstract].

The Collection and Examination of the Gases produced by Bacteria from certain Media [containing Nitrates]. London, J. Chem. Soc., 79, 1901, (322–329).

The Bacterial Decomposition of Formic Λcid into Carbon Dioxide and Hydrogen. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (386–391) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (29) [Abstract].

Preyer, Axel. Ueber Kakaofermentation. Tropenpflanzer, Berlin, **5**, 1901, (157-173). [R 1820 2620 M 3100 5400 Q 1885].

Prior, E., und Schulze, H. Beiträge zur Physik der Gährung. (Referent: E. Prior.) Zs. angew. Chem., Berlin, 14, 1901, (208–215). [R 1820 Q 1200 M 3100].

Raudnitz, R. W. Beiträge zur Kenntnis der oxydativen Fermente und Superoxydasen. Zs. Biol., München, 42, 1901, (91–106). [Q 1235 5130 1837].

Schöne, A., und Tollens, B[ernhard]. Ueber die Gärung der Pentosen. J. Landw., Berlin, 49, 1901, (29-40). [1840 R 1820 M 3100 7700 Q 1430].

Schulte im Hofe, A. Die Kultur und Fabrikation von Thee in Britisch-Indien und Ceylon mit Rücksicht auf den wirtschaftlichen Wert der Theekultur für die deutschen Kolonien Tropenpflanzer, Berlin, Beihefte, 2, 1901, (31–117). [6500 M 5400 4000 3100 Q 1885].

Zur Kakao-Fermentation. Tropenpflanzer, Berlin, **5**, 1901, (225–227). [R 1820 | 2620 | M 3100 | 5400 | Q 1885].

Stern, Arthur L. The Nutrition of Yeast. Part III. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (943-953) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (126-127) Abstractl. [8030].

Wehmer, C. Ueber den Einfluss der Buttersäure auf Hefe, Gärung und Bakterien. ChemZtg, Cöthen, 25, 1901, (42, 59-60). [1310 M 3100 7700 R 1820].

Wróblewski, A[ugustyn]. Sur l'influence des phosphates sur l'action fermentative du suc pressé de la levure: sur les acides phosphoriques complexes; remarques sur le rôle de l'acide phosphorique dans la nature animée (Polish). Wszechświat, Warszawa, 20, 1901, (252–254). [0570-8010].

tiber den Hefepressaft (Polish). III. (racovie, Bull. Intern. Acad., **1901**, (94–95). [8010].

Sur le suc pressé de la levure (Polish). Kraków, Rozpr. Akad. B., 41, 1901, (65–148). [8010].

8030 VEGETABLE METABOLISM.

André, G. Sur la migration des matières azotées et des matières ternaires dans les plantes annuelles. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1058–1060).

Les débuts de la germination et sur l'évolution du soufre et du phosphore pendant cette période. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1577–1579).

Atterberg, Albert. On variations in the quantities of mineral nutrients in Oats (Swedish). 'Stockholm, Landtbr. Ak. Handl., 40, 1901, (14-80). [M 3120].

Balland. Sur le Voandzou. Paris, ('.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1061–1062). [6500].

Battandier, J. A. Production abondante de manne par les oliviers. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (177-179).

Benecke, W[ilhelm]. Ueber die Diels'sche Lehre von der Entchlorung der Halophyten. Jahrb. wiss. Bot., Leipzig, 36, 1901, (179–196). [M 3200 3120 3040].

Bieler, Kurt, und Asō, Keijirō. Ueber die Aufnahme von Stickstoff und Phosphorsäure durch verschiedene Kulturpflanzen (3 Cerealien und 2 Cruciferen) in drei Vegetationsperioden. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1901, (241–254). [M 3060].

Boorsma, W. G. [Chemische Zusammensetzung von Kanariensamen.] (Holländisch.) Batavia, Geneesk. Tydschr. Ned. Ind., 41, 1901, (510–530). [Q 1875].

Charabot, Eugène. Sur le rôle de la fonction chlorophyllieune dans l'évolution des composés terpéniques. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), 25, 1901, (259–265).

et Hébert, A. Recherches sur le mécanisme de l'éthérification chez les plantes. Paris, Bul. soc. chim., (sér. 3), **25**, 1901, (885–893). [8010].

Coupin, Henri. Sur la sensibilité des végétaux supérieurs à des doses très faibles de substances toxiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (645–647).

Sur la sensibilité des végétaux supérieurs à l'action utile des sels de potassium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1582–1584). [0420].

Dehérain, P. P., et Demoussy. Sur la germination dans l'eau distillée. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (523–527).

Devaux, H. De l'absorption des poisons métalliques très dilués par les cellules végétales. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (717–719).

Fruwirth, C[arl], und Zielstorff, W. Die herbstliche Rückwanderung von Stoffen bei der Hopfenpflanze. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (9–18). M 30601.

Gérardin, Auguste. Epuration de l'air par le sol. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (157–159).

Harlay, V. De l'hydrate de carbone de réserve dans les tubercules de l'avoine à chapelets. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (353–361). [1800].

Iwanoff, Leonid. Das Auftreten und Schwinden von Phosphorverbindungen in der Pflanze. Jahrb. wiss. Bot., Leipzig, **36**, 1901, (355–379). [0570 M 3120].

Iwanoff, M. Versuche über die Frage, ob in den Pflanzen bei Lichtabschluss Eiweissstoffe sich bilden. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (78–94). [M 3060 3120].

Mayer, Adolf. Ueber die Bedingungen des Entstehens der Eiweissstoffe in der Pflanze. Landw. Versuchstat., Berlin, 55, 1901, (453–461). [4020 M 3120].

Meulenhoff, J[urriaan] S[tephanus]. [Ueber die mittelst Salzsäure aus den Ergotinin erhaltenen Spaltungsprodukte.] (Holländisch.) Ned. Tydschr. Pharm. Chem. Tox., 13, 1901, (1–11). [3010 Q 9130 M 3120].

Rundqvist, Carl. Zur histochemischen Kenntnis des Helleborus niger. Pharm. Ztg, Berlin, **46**, 1901, (412). [1850 M 3120 2000 5400 Q 9135].

Schulze, E. Ueber die Rückbildung der Eiweissstoffe aus deren Zerfallsprodukten in der Pflanze. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (33–44). [M 3060 3120]. Stern, Arthur L. The Nutrition of Yeast. Part III. London, J. Chem. Soc., **79**, 1901, (943–953) [Full paper]; Proc. Chem. Soc., **17**, 1901, (126–127) [Abstract]. [8020].

Suzuki, Umetarō. . . . [Metabolism of] the Mulberry . . . (Japanese). Tokyo, Kwag. Kw. Z., **22**, 1901, (570–630). [8010].

the Mulberry . . . Tokyo, Bull. Coll. Agric., **4**, 1901, (267–288). [8010 M 4150 3120].

Tsvett, M. Sur la pluralité des chlorophyllines et sur les métachlorophyllines. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (149–150).

Vaubel, Wilhelm. Ueber die Art der Bindung des Jodes im tierischen und pflanzlichen Organismus. Pharm. Ztg. Berlin, 46, 1901, (275–276). [0390 L 4900] Q 7933 M 3120].

Vignon, Léo, et Couturier, F. Sur certaines causes de variation de la richesse en gluten des blés. Paris, C.-R. Acad. sei., **132**, 1901, (791–794).

Wassilieff, N. J. Ueber die stickstoffhaltigen Bestandteile der Samen und der Keimpflanzen von Lupinus albus. Landw. Versuchstat., Berlin, **55**, 1901, (45–77). [M 3120 2300 5400].

8040 ANIMAL METABOLISM.

Asher, Leon, und Jackson, Holmes, C. Ueber die Bildung der Milchsäure im Blute nebst einer neuen Methode zur Untersuchung des intermediären Stoffwechsels. Zs. Biol., München, 41, 1901, (393–436). [Q 1510 5025 7900].

Barthe, L., et Péry, R. Sur l'élimination et la recherche toxicologique de l'acide cacodylique. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 13, 1901, (209-214). [0140].

Biedermann, W[ilhelm]. Untersuchungen über Bau und Entstehung der Molluskenschalen. Jenaische Zs. Natw., 36, 1901, (1–164, mit 6 Taf.). [N 2207 2215 2211 Q 7961 8670]

Bordier, et Gilet. Sur l'électrolyse des tissus animaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1239–1240). [7250].

Bourcet, P. Origines de l'iode de l'organisme. Cycle biologique de ce métalloïde. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1364-1366). [0390].

Bouvrie, Marie des. Das Vorkommen von . . . [Glycose] im Harne von Gravidae und [von Lactose im Harne von] Puerperae. (Holländisch.) Amsterdam, (Scheltema und Holkema), 1901, (117). 24 cm. [Q 8321].

Brand, Johannes. [Physikalischchemische Eigenschaften der menschlichen Galle.] (Holländisch.) Amsterdam, (Cladder und Tak), 1901, (93). 24 cm. [7000 Q 7633 7630].

[Physico-chemical properties of human bile]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **3**, 1901, (584–585) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **9**, 1901, (649–651) (Dutch). [Q 7633 7630].

Branly, Edouard. Electrolyse des tissus animaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1361–1364). [7250].

Gruber, Max. Einige Bemerkungen über den Eiweiss-Stoffwechsel. Zs. Biol., München, **42**, 1901, (407–427). [Q 7920].

Hugounenq, L. Recherches sur la composition minérale de l'organisme du foctus humain et de l'enfant nouveau-né. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 7), 22, 1901, (370-394). [6500].

Poxydation de l'albumine a l'aide du persulfate d'ammoniaque. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1240-1241). [4010].

Koch, B. Untersuchungen über den Einfluss der Menge des aufgenommenen Wassers auf die Milchsekretion des Rindes. J. Landw., Berlin, **49**, 1901, (61–88). [Q 0875 1830 N 6011].

Kutscher, Fr[iedrich]. Ueber das Antipepton. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (504–506). [4010 Q 1145].

Lang, S. Ueber die Stickstoffausscheidung nach Leberexstirpation. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **32**, 1901, (320–340). [Q 7922 7641].

Lehmann, K[arl] B[ernhard], und Voit, Erwin. Die Fettbildung aus Kohlehydraten. Abhandl. 1. Zs. Biol., München, 42, 1901, (619–671). [Q 7931 7940 7912].

Maillard, L. Sur l'origine indoxylique de certaines matières colorantes rouges des urines (indirubines). Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (990-992). Mayer, Paul. Ueber das Verhalten der d-Gluconsäure im Organismus. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **34**, 1901, (492–494). [1310 Q 1440].

Milroy, T. H. Acid Poisoning in Birds. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xii-xiv).

Moore, Benjamin, and Parker, William. On the Functions of the Bile as a Solvent. London, Proc. R. Soc., 68, 1901, (64-76).

Nicloux, Maurice. Sur la présence de l'oxyde de carbone dans le sang du nouveau-né. Paris, C.-R. Acad. sci., 132, 1901, (1501-1504). [6150].

Pekelharing, C[ornelis] A[drianus]. [Le tissu conjonctif chez l'huitre.] Petrus Camper, Bydragen Anatomie, Haarlem, 1, 1901, (228–236), (Français); Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), 3, 1901, (227–239), (Hollandais). [Q 0525].

Reid, E. Waymouth. Intestinal Absorption of Maltose. J. Physiol., Cambridge, 26, 1901, (427–435).

Salaskin, S. Ueber die Bildung des Leucinimids bei der peptischen und tryptischen Verdauung des Oxyhämoglobins resp. des Globins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (592-597). [1610 1930 Q 1610 1145 1156].

Salkowski, E[rnst]. Ueber das Verhalten der Pentosen, insbesondere der J-Arabinose im Thierkörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg 32, 1901, (393–412). [1840 Q 1430 7722 7930].

Sawjalow, W. W. Zur Theorie der Eiweissverdauung. Arch. ges. Physiol., Bonn, **85**, 1901, (171–225). [Q 7330].

Schulz, F[riedrich] N., und Mainzer, J. Ueber den Verlauf der Phosphorsäureausscheidung beim Hunger. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 32, 1901, (268–277). [Q 7913 7962].

Schulz, Hugo. Ueber den Kieselsäuregehalt menschlicher und thierischer Gewebe. Arch. ges. Physiol., Bonn, **84**, 1901, (67–100). [Q 1070].

Tunnicliffe, F. W., and Rosenheim, Otto. On the Influence of Boric Acid and Borax upon the General Metabolism of Children. J. Hygiene, London, 1, 1901, (168–201). Tunnicliffe, F. W., and Rosenheim, Otto. On the Influence of Formic Aldehyde upon the Metabolism of Children. J. Hygiene, London, 1, 1901, (321–366).

Weinland, Ernst. Ueber Kohlehydratzersetzung ohne Sauerstoffaufnahme bei Ascaris, einen tierischen Gärungsprocess. Zs. Biol., München, 42, 1901, (55–90). JQ 7932 7950 1426 N 0219 1431 R 1820].

8050 PATHOLOGIC CHANGES IMMUNITY.

Becquerel, Henri, et Curie, P. Action physiologique des rayons du radium. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (1289-1291). [0620].

Halliburton, W. D., and Mott, F. W. Chemistry of nerve-degeneration. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xxv-xxvi).

Lépine, R., et Boulud. Maltosurie chez certains diabétiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **132**, 1901, (610–612). [1820].

Mott, F. W., and Halliburton, W. D. The Chemistry of Nerve-degeneration. London, Phil. Trans. R. Soc., 194, 1901, (437–466, with pl.) [Full paper]; Proc. R. Soc., 68, 1901, (149–151) [Abstract].

Osborne, W. A. Rigor mortis and the formation of d-lactic acid. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1901, (xlix-l). [6300 1310].

Ritchie, James. Artificial Modifications of Toxines with special Reference to Immunity. J. Hygiene, London, 1, 1901, (125-144).

ERRATA.

p. 5, l. 12 from top. For thienols read thiols.

p. 224, l. 13 from top. For Dimethylmethylal read Dimenthylmethylal.

p. 273. Insert Acus C_nH_{2n=4}O₄S

 $\textbf{Acid} \ C_{10} H_{16} O_4 S$

Camphor sulphonic acid v. Camphoric acid.

LIST OF JOURNALS WITH ABBREVIATED TITLES.

Akad. afhandl., Upsala	Akademisk afhandling [= Dissertatio academica, "Inaugural-Dissertation"] at the University of Upsala.	62 Swe.
Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet.	Proceedings of the Sections of Sciences, Koninklijke Akademie van Weten- schappen, Amsterdam, Svo.	3 Hol.
Amsterdam, Verh. K. Akad. Wet., 1e Sect.	Verhandelingen der Koninklijke Aka- demie van Wetenschappen, I ^e Sectie (Wis- en Natuurkundige Wetenschap- pen), Amsterdam, 80.	5 Hol.
Amsterdam, Verh. K. Akad. Wet., 2e Sect.	Verhandelingen der Koninklijke Akademie van Wetenschappen, 2e Sectie (Natuurhistorische Geologische en Medische Wetenschappen), Amsterdam, 80.	6 Hol.
Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet.	Verslagen der Vergaderingen van de Wis- en Natuurkundige Afdeeling der Koninklijke Akademie van Weten- schappen, Amsterdam, 80.	7 Hol.
Ann. ehim. phys., Paris	Annales de chimie et de physique. Réd. MM. Berthelot, Friedel, Mascart, Moissan. Paris. [mensuel.]	44 Fr.
Ann. Physik, Leipzig	Annalen der Physik, hrsg. v. Drude. Leipzig. [monatl.]	44 Ger.
Arch. Anat. Physiol., Leipzig	Archiv für Anatomie und Physiologie, hrsg. v. His und Engelmann. Leipzig. 1. Anatomische Abtheilung u. d. T.: Archiv für Anatomie und Entwick- lungsgeschichte, hrsg. v. His. 2. Physiologische Abtheilung u. d. T.: Archiv für Physiologie, hrsg. v. Engelmann. [jede Abth. 2 monatl.]	52 Ger.
Arch. exper. Path., Leipzig	Archiv für experimentelle Pathologie und Pharmakologie, red. v. Naunyn u. Schmiedeberg. Leipzig. [9–12 H. jährl.]	61 Ger.
Arch. ges. Physiol., Bonn	Archiv für die gesammte Physiologie des Menschen und der Thiere, hrsg. v. Pflüger. Bonn. [48 H. jährl.]	63 Ger.
Arch. Pharm., Berlin	Archiv der Pharmacie, hrsg. vom deutschen Apotheker-Verein. Berlin. [monatl.]	81 Ger.
Mel. Phot., Halle	Das Atelier des Photographen, red. v. Miethe. Halle. [monatl.] Nebst Beibl.: Photographische Chronik. [wöch.]	95 Ger.

Baltimore, Md., Amer. Chem. J.	American Chemical Journal. (Johns Hopkins University), Baltimore, Md.	31 U.S.
Bergen, Naturen	7.7	6 Nor.
Berlin, Ber. D. bot. Ges		164 Ger.
Berlin, Ber. D. chem. Ges.	Berichte der deutschen chemischen Gesellschaft. Berlin. [20 H. jährl.]	165 Ger.
Berlin, Ber. D. pharm. Ges.	Berichte der deutschen pharmaceutischen Gesellschaft. Berlin. [10 H. jährl.]	166 Ger.
Berlin, Mitt. techn. Ver- suchsanst.	Mittheilungen aus den kgl. technischen Versuchsanstalten zu Berlin, red. v. Martens. Berlin, [6-8 H. jährl.] Nebst Ergänzungsheften.	177 Ger.
Berlin, SitzBer, Ak, Wiss.	Sitzungsberichte der kgl. preussischen Akademie der Wissenschaften. Ber- lin. [wöch.]	182 Ger.
Berlin, Zs., Ver. D. Ing	Zeitschrift des Vereins deutscher Ingenieure. Berlin. [wöch.]	202 Ger.
Bibl. bot., Stuttgart	Bibliotheca botanica. Originalabhand- lungen, hrsg. v. Luerssen u. Frank. Stuttgart. [‡ jährl.]	215 Ger.
Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci.	Proceedings of the American Academy of Arts and Sciences, Boston, Mass.	48 U.S.
Bull. Agric. Soc., Tōkyō	Bulletin of the Agricultural Society of Japan. Tōkyō.	2 Jap.
Cambridge, Proc. Physiol. Soc.	Proceedings of the Physiological Society, Cambridge.	441 U.K.
Centralbl. Bakt., Jena	Centralblatt für Bakteriologie, Parasitenkunde und Infektionskrankheiten, hrsg. v. Uhlworm. Jena. 1. Abth.: Medicinisch-hygienische Bakteriologie. [2 Bde zu je 26 Nrn jährl.] 2. Abth.: Allgemeine, landwitechnol. etc. Bakteriologie. [1 Bd zu 26 Nrn jährl.]	274 Ger.
Centralztg Opt., Berlin	Centralzeitung für Optik und Mechanik. Berlin. [½ monatl.]	294 Ger.
Chem. News, London	Chemical News and Journal of Science, London.	58 U.K.
Chem. pols., Warszawa	Chemik Polski, czasopismo poświęcone wszystkim gałęziom chemii teorety- cznej i stosowanej, red. Br. Znato- wicz, Warszawa, 8° [weekly.]	2 Pol.
ChemZtg, Cöthen	Chemikerzeitung. Centralorgan für Chemiker etc. Cöthen. [½ wöch.] Nebst Supplement: Chemisches Repertorium.	301 Ger.
Czasop., techn., Lwów	Czasopismo techniczne, organ Towa- rzystwa politechnicznego, red. T. Fiedler, Lwów, 4° [fortnightly.]	4 Pol.
Czasop. Tow. Apt., Lwów	Czasopismo Towarzystwa Aptekarskiego, red. B. Koskowski, Lwów, 8° fortnightly.]	5 Pol.

D. Zuckerind., Berlin	Die deutsche Zuckerindustrie, red. v. Hager. Berlin. [wöch.]	392 Ger.
Eclair. électr., Paris	Eclairage (l') électrique, revue de l'électricité. Paris. [hebdomadaire.]	321 Fr.
Elektroch. Zs., Berlin	Elektrochemische Zeitschrift, red. v. Neuburger. Berlin. [monatl.]	427 Ger.
Electrochimie, Paris	Electrochimie (l'), revue des sciences et de l'industrie. Dir. A. Minet. Paris. [mensuel.]	326 Fr.
Elektrot, Zs., Berlin	Elektrotechnische Zeitschrift (Centralblatt für Elektrotechnik), red. v. Kapp u. West. Berlin, München. [wöch.]	434 Ger.
Gartenflora, Berlin	Gartenflora, hrsg. v. Wittmack. Berlin. [4] monatl.]	495 Ger.
Gaz, enkr., Warszawa	Gazeta cukrownicza, tygodnik poświę- cony sprawom przemysłu cukrowni- czego, red. S. Broniewski, Warszawa, 8° [węekly.]	6 Pol.
Gaz. lek., Warszawa	Gazeta lekarska, red. W. Gajkiewicz. Warszawa, 8° [weekly.]	7 Pol.
Geogn. Jahreshefte, Mün- ehen	Geognostische Jahreshefte, hrsg. v. d. geognostischen Abtheilung des kgl. bayerischen Oberbergamts in Mün- chen. München. [jährl.]	507 Ger.
Glückauf, Essen	Glückauf. Berg- und hüttenmännische Wochenschrift, red. v. Engel etc. Essen. [wöch.]	526 Ger.
Göttingen, Nachr. Ges. Wiss.	Nachrichten von der kgl. Gesellschaft der Wissenschaften zu Göttingen. Göttingen. [jährl. in zwangl. H.]	531 Ger.
Haarlem, Arch. Mus. Teyler	Archives du Musée Teyler, Haarlem, 80.	21 Hol.
Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl.	Archives Néerlandaises des Sciences exactes et naturelles publiées par la Société Hollandaise des Sciences, Haarlem, 80.	22 Hol.
Halle, Abh. natf. Ges	Abhandlungen der naturforschenden Gesellschaft zu Halle. Halle. [zwan- glos.]	542 Ger.
Hamburg, Verh. natw. Ver.	Verhandlungen des naturwissenschaft- lichen Vereins in Hamburg-Altona. Hamburg. [jährl.]	559 Ger.
Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg	Hoppe-Seylers Zeitschrift für physiologische Chemie, hrsg. v. Kossel. Strassburg. [monatl.]	587 Ger.
Ithaca, N.Y., Cornell Univ., Physic. Rev.	Physical Review. (Cornell University), 1thaca, N.Y.	172 U.S.
J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa.	Journal of the American Chemical Society, Easton, Pa.	174 U.S.
J. Hygiene, London	The Journal of Hygiene. (Dr. J. S. Haldane.) London.	171 U.K.
J. Landw., Berlin	Journal für Landwirthschaft, red. v. Tollens. Berlin. [‡ jährl.]	594 Ger.

J. pharm. chim., Paris	Journal de pharmacie et de chimie. Réd. Riche. Paris. [bi-mensuel.]	400 Fr.
J. phys., Paris		411 Fr.
J. Physiol., Cambridge	The Journal of Physiology, London and Cambridge, 8vo.	177 U.K.
J. prakt. Chem., Leipzig	Journal für praktische Chemie, hrsg. v. v. Meyer. Leipzig. ½ monatl.]	598 Ger.
Jahrb. Bergw., Freiberg	Jahrbuch für das Berg- und Hütten- wesen im Königreich Sachsen, hrsg. v. Menzel. Freiberg. [jährl.]	604 Ger.
Jahrb. wiss. Bot., Leipzig	Jahrbücher für wissenschaftliche Botanik, hrsg. v. Pfeffer u. Stras- burger. Leipzig. [4-8 H. jährl.]	620 Ger.
Jenaische Zs. Natw	Jenaische Zeitschrift für Naturwissen- schaft, hrsg. v. d. medicinisch-natur- wissenschaftlichen Gesellschaft zu Jena. Jena. [4 H. jährl.]	650 Ger.
Kraków, Bull. Intern. Acad.	Bulletin International de l'Académie des Sciences de Cracovie, classe des Sciences mathématiques et naturelles; red. J. Rostafiński, Cracovie, 8° [monthly.]	11 Pol.
Kraków, Rozpr. Akad. A	Rozprawy Wydziału Matematyczno- Przyrodniczego Akademii Umiejęt- ności, Dział A, nauki matematyczno- fizyczne, Kraków, 8 [monthly.]	14 Pol.
Kraków, Rozpr. Akad. B	Rozprawy Wydziału Matematyczno- Przyrodniczego Akademii Umiejęt- ności, Dział B, nauki biologiczne, Kraków, 8° [monthly.]	15 Pol.
Kristiania, Tekn. Ug	Teknisk Ugeblad, Kristiania	18 Nor.
Landw. Jahrb., Berlin	Landwirthschaftliche Jahrbücher, hrsg. v. Thiel. Berlin. [2 monatl.] Nebst Ergänzungs-Bänden.	723 Ger.
Landw. Versuchstat., Berlin	Die landwirthschaftlichen Versuchs- Stationen. Organ für naturwissen- schaftliche Forschungen auf dem Gebiete der Landwirthschaft, hrsg. v. Nobbe. Berlin. [2 monatl.]	725 Ger.
Leiden, Comm. Physic. Lab.	Communications from the Physical Laboratorium at the University of Leiden, by H. Kamerlingh Onnes, Leiden, 8o.	32 Hol.
Liebigs Ann. Chem., Leip- zig	J. v. Liebigs Annalen der Chemie, hrsg. v. Erlenmeyer etc. Leipzig. [3 monatl.]	757 Ger.
London, Anal	Analyst (Society of Public Analysts), London.	214 U.K
London, J. Chem. Soc	Journal of the Chemical Society, London.	225 U.K.

London, J. Soc. Chem. Indust.	Journal of the Society of Chemical Industry, London.	245 U.K.
London, Phil. Trans. R. Soc.	Philosophical Transactions of the London Royal Society.	254 U.K.
London, Proc. Chem. Soc	Proceedings of the Chemical Society, London.	256 U.K.
London, Proc. R. Soc	Proceedings of the London Royal Society.	267 U.K.
Magy. Chem. F., Budapest	Magyar Chemiai Folyóirat, Budapest. [Ungarische chemische Zeitschrift, Budapest].	7 Hun.
Math. Termt. Ert., Buda- pest	Mathematikai és Természettudományi Értesitő, Budapest. [Mathematischer und naturwissenschaftlicher An- zeiger, Budapest].	11 Hun.
Mülhausen, Bull. Soc. ind.	Bulletin de la Société industrielle de Mulhouse. Mulhausen. [monatl.]	831 Ger.
N. Jahrb. Min., Stuttgart	Neues Jahrbuch für Mineralogie, Geologie und Paläontologie, hrsg. v. Bauer. Stuttgart. [2 monatl.] Nebst Beilage-Bänden.	854 Ger.
Naney, Bul. soc. sci	Bulletin des séances de la société des sciences de Nancy et de la réunion biologique de Nancy (Meurthe-et- Moselle). [mensuel.]	530 Fr.
Ned. Tijdschr. Pharm. Chem. Tox.	Nederlandsch Tijdschrift voor Pharmacie, Chemie en Toxicologie, Orgaan van de Nederlandsche Maatschappij ter bevordering der Pharmacie, 's Gravenhage, 8o.	41 Hol.
Natur u. Offenb., Münster	Natur und Offenbarung. Organ zur Vermittelung zwischen Naturforsch- ung und Glauben für Gebildete aller Stände. Münster. [monatl.]	866 Ger.
Nature, Paris	Nature (la), revue illustrée des sciences et de leurs applications aux arts et à l'industrie. Réd. H. de Parville. Paris. [hebdomadaire.]	542 Fr.
Natw. Rdsch., Braunschweig	Naturwissenschaftliche Rundschau, hrsg. v. Sklarek. Braunschweig. [wöch.]	867 Ger.
Paris, Bul. soc. chim	Bulletin de la société chimique de Paris, comprenant le procès-verbal des séances, les mémoires présentés à la société, l'analyse des travaux de chimie pure et appliquée, publiés en France et à l'étranger. Dir. Masson, Paris. [bi-mensuel.]	588 Fr.
Paris, CR. Acad. sci	séances de l'académie des sciences. Paris. [hebdomadaire.].	612 Fr.
Pharm. Arch., Milwaukee, Wis.	Pharmaceutical Archives, Milwaukee, Wisconsin.	512 U.S.
(D-1881)		СС

Pharm. J., London	Pharmaceutical Journal, London	371 U.K.
Pharm. Ztg, Berlin	Pharmaceutische Zeitung, red. v. Böttger. Berlin. [½ wöch.]	910 Ger.
Phil. Mag., London	London, Edinburgh, and Dublin Philosophical Magazine, and Journal of Science.	372 U.K.
Physik. Zs., Leipzig	Physikalische Zeitschrift, hrsg. v. Riecke u. Simon. Leipzig. [wöch.]	920 Ger.
Rec. Trav. chim., Leiden	Recueil des Travaux chimiques des Pays-Bas et de la Belgique, Leiden, 80.	47 Hol.
Skand. Arch. Physiol., Leipzig	Skandinavisches Archiv für Physiologie, hrsg. v. Tigerstedt. Leipzig. [monatl.]	1005 Ger.
Stockholm, LandtbrAk. Handl.	Kongl. Landtbruks-Akademiens Hand- lingar och Tidskrift. Stockholm. In-8:o.	26 Swe.
Stockholm, VetAk. Bih	Akademiens Handlingar. Stockholm. In-8:o. [Published in four separate series,	39 Swe.
	viz.] Afd. I. Matematik, astronomi, mekanik, fysik, meteo- rologi och beslägtade ämnen.	
	Afd. II. Kemi, mineralogi, geo- gnosi, fysisk geografi och beslägtade ämnen. Afd. III. Botanik, omfattande både lefvande och fos- sila former.	
	Afd. IV. Zoologi, omfattande både lefvande och fossila former.	
Stockholm, VetAk. Ofvers.	Öfversigt af Kongl. Vetenskaps-Aka- demiens förhandlingar. Stockholm. In-8:o.	41 Swe.
Stuttgart, Jahreshefte Ver. Natk.	Jahreshefte des Vereins für vaterländ- ische Naturkunde in Württemberg. Stuttgart. [jährl.]	1021 Ger.
Sr. Kem. Tidskr., Stock- holm	Svensk Kemisk Tidskrift. Organ för Kemistsamfundet i Stockholm, Ke- miska sektionerna i Upsala och Lund samt Kemistföreningen vid Stock- holms högskola. Utgifven af Å. G. Ekstrand. Stockholm. In-8:o.	46 Swe.
Tōkyō, Kwag, Kw. Sh	Tōkyō Kwagaku Kwai Shi (Journal of the Tōkyō Chemical Society). Japanese language.	33 Jap.
Tökyō, Nih. Yak. Kw. Z	Nihon Yakugaku Kwai Zasshi (Journal of the Pharmaceutical Society of Japan). Japanese language. Tōkyō, Japan.	36 Jap.
Toronto, Proc. Canad. Inst.	Proceedings of the Canadian Institute, Toronto.	33 Can.

Tropenp _i llanzer, Berlin	Der Tropenpflanzer. Zeitschrift für tropische Landwirthschaft, hrsg. v. Warburg u. Wohltmann. Berlin. [monatl.] Nebst Beiheften.	1058 Ger.
Utrecht, Onderz. Physiol. Lab.	Onderzoekingen gedaan in het physiologisch Laboratorium der Utrechtsche Hoogeschool. Utrecht, 80.	51 Hol.
Verh. Ges. D. Natf., Leip-	Verhandlungen der Gesellschaft deut- scher Naturforscher und Aerzte. Leipzig. [jährl.]	1083 Ger.
Wiad. farm., Warszawa	Wiadomości farmaceutyczne, red. J. Kuśmierski, Warszawa, 8° [fort- nightly.]	53 Pol.
Wszech ś wiat, Warszawa	Wszechświat, tygodnik poświęcony nau- kom przyrodniczym, red. Br. Znato- wicz, Warszawa, 4 [weekly.]	57 Pol.
Zs. anal. Chem., Wies- baden	Zeitschrift für analytische Chemie, hrsg. v. Fresenius etc. Wiesbaden. [2 monatl.]	1155 Ger.
Zs. angew. Chem., Berlin	Zeitschrift für angewandte Chemie, hrsg. v. Fischer u. Wenghöffer. Berlin. [wöch.]	1156 Ger.
Zs. Biol., München	Zeitschrift für Biologie, hrsg. v. Kühne u. Voit. München. [‡ jährl.]	1168 Ger.
Zs. Calciumearbidfabr., Berlin	Zeitschrift für Calciumcarbid-Fabrika- tion und Acetylen-Beleuchtung, red. v. Ludwig. Schöneberg-Berlin. [wöch.]	1172 Ger.
Zs. Elektroch., Halle .	Zeitschrift für Elektrochemie, hrsg. v. Nernst u. Borchers. Halle. [wöch.]	1177 Ger.
Zs. Fischerei, Berlin	Zeitschrift für Fischerei und deren Hilfswissenschaften, hrsg. im Auftrage des Deutschen Fischerei-Vereins von P. Schiemenz und F. Fischer. Berlin.	1280 Ger.
Zs. Instrumentenk., Berlin	Zeitschrift für Instrumentenkunde, red. v. Lindeck. Berlin. [monatl.] Nebst Beiblatt: Deutsche Mechaniker-Zeit- ung. Vereinsblatt der deutschen Gesellschaft für Mechanik und Optik.	1197 Ger.
Zs. KälteInd., München	Zeitschrift für die gesammte Kälte- Industrie, hrsg. v. Lorenz. München. [monatl.]	1198 Ger.
Zs. Krystallogr., Leipzig	Zeitschrift für Krystallographie und Mineralogie, hrsg. v. Groth. Leipzig. [12–18 H. jährl.]	1203 Ger.
Zs. physik. Chem., Leipzig	Zeitschrift für physikalische Chemie, hrsg. v. Ostwald u. van't Hoff. Leipzig. [½ monatl.]	1225 Ger.
Zs. physik. Unterr., Berlin	Zeitschrift für den physikalischen und chemischen Unterricht, hrsg. v. Poske. Berlin. [2 monatl.]	1226 Ger.
Zs. prakt. Geol., Berlin	Zeitschrift für praktische Geologie, hrsg. v. Krahmann. Berlin. [monatl.]	1228 Ger.
Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin	Zeitschrift für Untersuchung der Nahrungs- und Genussmittel, hrsg. v. v. Buchka etc. Berlin. [monatl.]	1237 Ger.
(v-1881)		cc 2

INDEX TO ORGANIC SUBSTANCES.

[In the following index a large number of the organic substances referred to in this volume are given, together with the registration numbers indicating the place in the Subject Catalogue where they may be found. These registration numbers are marked on the outside upper corners of each page. Chloro, bromo, iodo, and nitro compounds are indexed under the parent substances.]

Acetamide			1310	Allyl bromide	1120
Acetanilide			1630	Allylphenol	1230
Acetic acid			1310	Allyl sulphide	1220
Acetic aldehyde			1410	Aloes	6500
Acetic ether			1310	Amidoazobenzene	1720
Acetoacetic acid	***	***	1310	Aminoacetic acid	1310
			1530	Amino-alcohols	1610
Acetobromhydrose			1810	Aminobenzaldoxime	1430
Acetone			6300	Aminobenzoic acid	1330
Acetone dicarboxylic a	eid		1310	Aminobenzoic aldehyde	1430
Acetone tricarboxy ic a			1310	Aminobutyric acid	1310
Acetonitrile			1310	Aminocamphene	1640
Acetonitrodextrose			1810	Aminocyanacrylic acid	1320
Acetonitrogalactose			1810	Aminocyanopropylene dicarb-	10=0
Acetonitrogalactose Acetonyl-acetone			1510	oxylic acid	1320
Acetonylpropylidenebi	stetror	nie		Aminocycloheptene	1640
acid			1910	Aminocycloheptene Aminocyclopentene acid carboxylic	1010
Acetophenone			1530	acid	1340
Acetylamidrazone			1630	Aminocytisine	1640
Acetyldimethylcyclohe			1540	Aminodimethylaniline phthaleïn	1910
Acetylene		1120,		Aminodimethylbenzimidazolone	2020
Acetylfurfurane		,	1910	carboxylic acid	1930
Acetylhexoic acid			1310	Aminodiphenyl sulphone	1330
Acetylimidodithiocarb			1310	Aminoethyl alcohol	1610
Acetylisobutyric acid			1310	Aminomethylhydrindene	1640
Acetylisobutyronitrile			1310	Aminoflavinduline chloride	1930
Acetylmethylcarbinol			1510	Aminoformic aldehyde	1410
Acetylmethylcyclohexa			1540	Aminohexanepentol	1610
Acetylmethylmalononi			1310	Aminohexenoic acid	1320
Acetylpropionic acid			1310	Aminohexoic acid	1310
Acetylpropionitrile			1310	Aminoinfracampholene	1640
Acrose			1810	Aminomethylpurine	1930
Acrylic acid			1320	Aminomethylpyrimidine	1930
Adipic acid			1310	Aminomethylumbelliferone	1910
Adipocere			6500	Aminopentenoic acid	1320
Æsculetin carboxylic			1330	Aminophenol	1230
Agoniadin			1850	Aminophenol dyes	5020
Airol			6500	Aminophenylacetic acid	1330
Alanine			1310	Aminophenylpurine	1920
Aldoximo-azo-aldoxim	noanili	de	1740	Aminophenylthiodiazole	1940
Alectoric acid			1350	Aminophenyl tolyl sulphone	1330
Alkaloids		3000,	6300	Aminopropionic acid	1310
Allantoïn			1930	Aminopurine	1930
Allophanic acid			1310	Aminoquinone diphenyldiimide	1530
Allyl alcohol			1220	Aminorosindone	1930

					w 3/3
Aminosuccinic acid Aminotetrahydrobenzoic acid		1310			1720
		1340	Benzene-azo-hydroxy-toluide .		1740
Aminotrimethylbenzimidazol	e	1930	Benzene-azo-nydroxy-xylldide .		1740
Amino-xylenol		1230	Benzene-azo-leucauramine .		1720
Amino-xylenol Aminoxylenol sulphonic acid		1330	Benzene-azo-naphthylleucauram	nine	1720
Amyl alcohol	1210,	6500 -			1720
Amyl alcohol Amylamine Amyl mercaptan		1610			1720
Amyl mercaptan		1210			1720
Amylpropargyl alcohol		1220			1720
Amylpropiolic acid		1320			1720
Amylpropiolic acid Anethole Anhydracetonebenzil		1230	TO 11 1 1 1 1 1		1740
Anhydracetonehenzil		1530			1330
Anhydrodimethyloxybenzopy	ranol	1910	Benzene sulphonic acid		1330
		1930			1330
Anilido-naptheurhodol		1630		• • •	1630
Aniline Aniline black			Benzenylamidine		
Aniline black		5020	Benznydroi		1230
Aniline sulphonic acid		1330	Benzhydrol Benzhydrylamine Benzidine Benzil Benzimidazole dicarboxylic aci		1630
Anilmucoanilidobromic acid		1320	Benzidine		1630
Anilmucoanilidochloric acid		1320	Benzil		1530
Anilmucobromic acid		1320	Benzimidazole dicarboxylic aci	d	1930
Anilmucochloric acid		1320	Benzoic acid Benzoic aldehyde		1330
Anilopyrine		1930	Benzoic aldehyde		1430
Anisic acid		1330	Benzo-ketocyclopentane-azine		
Anilopyrine Anisic acid Anisidine Anisylaniline		1230	boxylic acid		1930
Anisylaniline		1630			1530
Anisyltoluidine		1630	Benzophenone Benzophenone hydrate		1230
Anthracene		1130	Benzophenone phosphonic acid		2000
Anthracene dyes		5020	Benzonsranol		1910
	1330,		Renzonyranol dve		5020
	,	1230	Benzopyranol Benzopyranol dyes Benzopyrone		1910
Anthranol			Benzopyrone carboxylic acid		1910
Anthraquinone		1530	Denzopyrone carboxyne acid		
Antipyrine		1930	Benzoylacetic acid		1330
Apim		1850	Benzoylbenzoic acid		1330
Antipyrine Apiin Apiose Arabinose Arginine Asarum oil Aspartic acid		1810	Benzoylacetic acid Benzoylbenzoic acid Benzoylbutane liol Benzoyl chloride Benzoylcyanacetic acid		1530
Arabinose		1810	Benzoyl chloride		1330
Arginine	1310,	1650	Benzoyleyanacetic acid		1330
Asarum oil		6500	benzoyi cyanide		1330
Aspartic acid		1310	Benzoyldithiocarbamylacetic a	cid	-1310
Atranorie acid		1350	Benzoylimidodithiocarbonicest	ers	1310
Atropine	3010,	6500	Benzovlphenylphosphinic acid		2000
Aurin derivatives		5020	Benzoylthiophosphourea		2000
Azobenzene		1720	Benzyl alcohol		1230
Azo compounds		1700	Benzylamine		1630
Azo dyes		5020	Benzylaniline		1630
Azophthalic acid		1720	Benzylantingrine		1940
Azotoluidine		1720	Benzylamine Benzylaniline Benzylantipyrine Benzylbenzoic acid		1330
A 1		1720	Bonzyl honzovlthiogerhamete		1310
1 7 7		1720	Benzyl benzoylthiocarbamate		1130
			Benzyl chloride		1630
Azoxyxylene		1720	Benzylhydrazine Benzylideneaniline		
Bassorie acid		1350	Benzylideneaniline		1630
Deans		6500	Benzylidene-barbituric acid		1930
Beeswax		6500	Benzy:idenebenzoketocyclopen	L-	
Benzaldazine		1720	taneazine carboxylic acid		1930
Benzaldehyde cyanhydrin		1330	Benzylidene-bis-aminothiazole		1920
Benzamide		1330			1630
Benzamidine		1630	Benzylidenebromoaniline		1630
Benzanilide		1630	Benzylidenechloroaniline		1630
Benzene		6500	Benzylidenediindazole		1930
Benzamide Benzamidine Benzamidine Benzamilide Benzene Benzene-azo-aniline Benzene-azo-benzene		1720	Benzylideneethylanhydraceton		
Benzene-azo-benzene		1720	benzil		1540
Benzene-azo-bromocresol		1230	Benzylidene-hydrazine		1630
2 311 3110 410 51 51 511 511 511		1200	Donayindene-nyarazine		1000

T) 11.7 1 1 1			
Benzylidene-indamine	1530	Bromophenoxyphenylpyridazone	1930
Benzylidenemethylanhydracetone-		Bromophenylchloramine	1630
benzil	1540	Bromophenyldimethylpyrazole	1930
Benzylidenemethyl nonyl ketone	1530		1630
Denzyndenementyt nonyt ketone		Bromophenyliminopropenylaniline	
Benzylidenepropiophenone	1530	Bromotropan Bromoundecylic acid	1310
Benzylidenepropylanhydracetone-		Bromotropan	1640
benzil Benzylidenetoluidine	1540	Bromoundecylic acid	1310
Benzylidenetoluidine	1630	Brucine	3010
Benzylidenotolukotowalowotowa	4 . , . ,	D 1 *1	6500
Benzylidenetoluketocyclopentane-	1 (111)(Buchu oil	
azine carboxylic acid	1930	Butane	1110
Benzyl isopropyl ketone Benzyl mercaptan Benzyl methylbenzyl sulphide	1530	Butanediol	1210
Benzyl mercaptan	1230	Butane tricarboxylic acid	1310
Benzyl methylbenzyl sulphide	1230	Butanolamine	1610
Benzylmethylkotocyclopontano	1200		1220
Benzylmethylketocyclopentane carboxylic acid Benzyl nitrite Benzylphenylphosphine	1 -1 1 ()	Butenyl thiocarbimide	
carboxylic acid	1340	Butter	6500
Benzyl nitrite	1230	Butyl alcohol	1210
Benzylphenylphosphine	2000	Butylamine	1610
Benzylphenylphosphine Benzylphenylphosphinic acid	2000	Butylbenzene	1130
Benzylphenylphosphinous acid	2000	Butyl oblowide	1110
		Butyl chloride	
Benzylthioallophanic acid	1310	Butyleinnamic acid	1330
Benzyltoluene	1130	Butyldiethanediolamine	1610
Berberine	3010	Butylethanolamine	1610
Betite	1210	Butyric acid	1310
Betitol	1210		1310
Ringulathylana almad		Butyrylacetic acid	1310
Benzyltoluene Berberine Betite Betitol Binaphthylene glycol	1910	Butyrylacetoacetic acid	
2220 1 TO PORTHUM THE CHE AT 100 X VIII		Butyrylbutyric acid	1310
acid Biuret	1340	Butvryloxyerotonic acid	1310
Biuret	1310	Cade oil	6500
Borobenzoic acid	2000	Caffeine	1930
T)	1010		6500
Brogilio orid		Calamus oil	
Drazilie acid	1350	Callitrolie acid	1350
Brazilin	5020	Camphane	1140
Brazilinic acid	1350	Camphanic acid	1340
Bread	6500		1140
Bromeacetic acid	1310	Campholetic said	1340
Bromoacetylpropionic acid	1310	Campholytic acid	
		Camphopyric acid	1340
Bromoaminophenol	1230	Camphene Campholytic acid Camphopyric acid Camphor Camphor	1540
Bromoaminophenylaminonaphtha.		Camphorie acid	1340
quinone Bromoaniline Bromobenzene	1530	Camphoroxime	1540
Bromoaniline	1630	Camphorquinone	1540
Bromohenzene	1130	Camphor sulphonic acid. v. cam-	4.74
Bromobenzene-azo-cresol			
Bromobenzene-azo-cresol	1230	phoric acid.	50.W
Bromobenzoic acid Bromocarbazole	1330	Canarin 1950,	
Bromocarbazole	1930	Cane sugar	1820
Bromocycloheptadiene	1140	Capaloïn	1240
Bromocycloheptene	1140	Carbamic acid	1310
D	1130	Carbamida	1310
	1910	Carbamic acid	1310
		Carbamidodiacetic acid	
Bromodinitrodiphenylamine	1630	Carbazie acid	1310
Bromoethane Bromoethyl alcohol Bromohexane	1110	Carbazide	1310
Bromoethyl alcohol	1210	Carbazole	1930
Bromohexane	1110	Carbofenchenone	1540
Bromoisovaleric acid	1310	Carbofenchonone dicarboxylic acid	1340
		Car porenenonone dicar box viic acid	
Bromomethyl alcohol	1210	Carponic acid	1310
Bromomethyl ethyl ketone	1510	Carbonic acid Carbon tetrachloride Carbonyldiphenyldiurea	1110
Bromonitrobenzenes	1130	Carbonyldiphenyldiurea	1310
Bromonitrobenzoic acid	1330	Carboxyamidophenylacetamidine	1630
D 1	1230	Carboxyaminophenylacetic acid	1330
	1=90		1910
Bromooxydinaphthaphenazine	1000	Carboxyethylidenebistetronic acid	1910
oxide Bromophenel	1930	Carboxyketotetrahydroquinoline-	10000
Bromophenel	1230	diazine	1930

Carbormbondtolylphombinia			Ohlamitestaliana	1130
Carboxyphenyltolylphosphinie		2000	Chloronitrotoluquinone	1530
acid Cardamom oil		6500	Chlorooctenoic acid	1320
Carvacrol		1230	Chlorooxyaminoacetophenone	1530
Carvacroxymaleïc acid		1320	Chlorooxyaminophenylpurine	1930
		6300	Chlorooxydimethylcoumarin	1330
(1 , *1		6500	Chlorophenylacetic acid	1330
Castor oil Catechol		1230	Chlorophenylaminonaphthaphena-	100.
Catechol		1820	gino	1930
Cellose C'ellulose	810	6300	zine Chlorophenylbenzylmethylpyra-	10.70
Cellulose I		1350	colo	1930
Cereic acid		1310	zole Chlorophenylbromamine	1630
Cetipic acid		1210		1000
Cetyl alcohol Cetyl thiocyanate Chelerythrine Chelidonine Cherry juice Chloral Chloraesetopyycostochol			Chlorophenyldiaminophenazine	1930
Cl1		1210	phenylochloride	1930
Chelerythrine		3010	Chlorophenyldimethylpyrazole	2000
Chelidonine		3010	Chlorophenylditolylphosphine	1630
Cherry juice		6500	Chlorophenylenetolyldiamine	
Chloral		1410	Chlorophenylenediamine Chlorophenylfluorindine	1630
Cinoroacetopyrocatecnor		1530	Chlorophenylfluorindine	1930
Chloroaminomethylpyrimidine		1930	C'hlorophenylmethylethylpyrazole	1930
Chloroaminonaphthaphenazine		1930	Chlorophenylrosinduline chloride	1930
Chloroaminotoluquinone		1530	Chlorophenylureas Chlorophthalimide Chloropyrocatechol Chlororosinduline chloride Chlorotoluene Chlorotolylenediamine	1310
Chlorobenzoic acid		1630	Chlorophthalimide	1330
Chlorobenzoic acid		1330	Chloropyrocatechol	1230
Chlorobenzoic aldehyde		1430	Chlororosinduline chloride	1930
Chlorobenzoylvalerolactone		1330	Chlorotoluene	1130
Chlorobenzylhydrazine		1630	Chlorotolylenediamine	1630
('hlorohromogniling		1630	Chlorotolylrosinduline chloride	1930
Chlorobromobenzene		1130	Chlorotriphenylmethane	1130
Chlorobutane		1110	Chlorotvitolylmothono	1130
Chlorocrotonic acid		1320	Chlorovaleric acid	1310
Chlorobromobenzene Chlorobutane Chlorocrotonic acid Chlorocymene Chlorodiaminodiphenylamine		1130	Chlorovalerie acid Chocolate Cholesterin Cinchona bark Cinchonidine Cinchonide	
Chlorodiaminodiphenylamine		1630	Cholesterin	1240
Chlorodibromoaniline		1630	Cinchona bark	6500
		1130	Cinchonidine	3010
Chlorodinitrobenzene Chloroethylidenedinaphthyl ox	 abir	1910	Cinchonine	3010
Chloroflavinduline chloride		1930	Cinnamic acid	7.000
Chloroform		1110	Cinnamor acid	6500
		1110	Cinnamon Cinnamylidene-barbituric acid	
Chlorohexamethyltriaminotri-		1020	Citabling reaction bear of terral tree	7010
phenylmethane		1630		0700
Chloronexane		1110	('itron oil	4.704
Chlorohexane Chloroindazole Chloroisovaleric acid		1930	Citron oil Cloves Cocaine 3010	, 6300
Chloroisovaleric acid		1310	Cocaine 3010	
Chloromercuribenzoic acid		2000	Codeine Coerulein Coffee Coniine Convolvulin Copaiba	5020
Chloromethyl alcohol		1210	Coerulein	0500
Chloromethyldaphnetin		1330	Coffee	0 2 0 0
Chloromethylethylacetic acid		1310	Conline	3050
Chloromethyl ethyl ketone		1510	Convolvulin	0500
Chloromethylfurfuraldehyde		1910	Copaiba	1000
Chloromethylindazole		1930	Coparba baisam	10 70
Chloromethylprasindone		1930	Coriamyrtin	0.000
Chloromethylrosindone		1930	Corn oil	
Chloromethylumbelliferone		1330	Corn oil Corybulbine	(A # () ()
Chloronaphthylrosinduline c	110-		Cottonseed oil	2010
ride	,	1930	Coumarilie acid	
Ohlana itaahaa aa id		1330	Coumarin carbovylic acid	
Chloronitrocyanophenol		1230	Coumarin carboxylic acid	
Chloronitromethylaniline		1630	Coumarone	
Chloronitrooxybenzoic acid		1330	Coumarone Coumarophenazine	1940
Chloronitrophenol		1230	('oumarylearbamic acid	
Chloronitrocyanophenol Chloronitrocyanophenol Chloronitromethylaniline Chloronitrooxybenzoic acid Chloronitrophenol Chloronitrophenyltolylamine		1630	Coumaryl methyl ketone	1910

Cham		6500	Diaminadiahan-lanina		1090
Cream Creatin Creatinin Cresol Crotonic acid Crotonic anilide Cyanacetone dicarboyylic		$6500 \\ 1310$	Diaminodiphenylamine Diaminohexahydrotoluene	• • •	1630 1640
Creatinin		1930	Diaminoisohexane		1610
Cresol	1230.	6300	Diaminomethylpyrimidine		1930
Crotonic acid		1320	Diaminonanhthanhenazina		1930
Crotonic anilide		1320	Diaminonaphthaquinone		1530
Cvanacetic acid		1310	Diaminonaphthaquinonimide		1530
Cyanacetone dicarboxylic	acid	1310	Diaminophenoxozone		1910
Cyanaerylie acid		1320			8010
Cyanamide Cyanic acid		1310	Diazoacetic acid		1310
Cyanic acid		1310	Diazobenzene sulphonic acid		1740
Cyanobenzylcarbamic eth	er	1330	Dibenzoylglutaric acid		1330
Cyanobutyric acid		1310	Dibenzoylhydrazine Dibenzoylpropane		1630
Cyanooxycinnamic acid		1330	Dibenzoylpropane		1530
Cyanopropionic anilide		1310	Dibenzylbenzylidenehydrazine		1630
Cyanovaleric anilide		1310	Dibenzyl disulphide Dibenzylnitrosamine Dibenzylphosphine Dibromoaniline Dibromobutane Dibromobutyric anilide Dibromocoumarone		1230
Cycloneptadiene		1140	Dibenzylnitrosamine		1630
Cycloheptane Cycloheptatriene		1140	Dibenzylphosphine		2000
Cycloneptatriene		1140	Dibromoaniline		1630
Cycloheptatriene carboxyl	ne aeid	1340	Dibromobutane		1110
Cycloheptene Cycloheptene carboxylic a		$\frac{1140}{1340}$	Dibromobutyric anilide		1310
Cycloneptene carboxylic a	ieia	1240	Dibromocoumarone Dibromodinitrobenzene		1910 1130
Cycloheptenol Cycloheptylamine Cyclohexane Cyclopentadiene Cyclopentadiene	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	1640	Dibromodinitropenzene		
Cycloneptyramine		1140	Dibromohexane		1110 1530
Cyclonexane		1140	Dibromonitrosophenol	• • •	1230
Cyclopentanol carboxylic	onid	1340	Dibromonhanglaronionia acid		1330
Cyclopentene carboxylic a		1340	Dibromophenylpropionic acid		1930
Cyclopropane carboxylic a		1340	Dibromopyridazone Dibromotriazobenzoic aldeby	ah-	1720
Cyclopropylcarbinylamine		1640	Dibromotrinitrobenzene	ue	1130
Cyclotetramethylenepyraz		1930	Dibromoxylidine	• • •	1630
Cyclotetramethyleneumbel		1910	Dibutyldiketopiperazine		1930
Conslatainsathalananananal	222.0	1020	Dibromoxylidine Dibutyldiketopiperazine Dibutylurea Dibutyrylhydrazine Dicarboxyglutaconic acid Dichloroacetopyrogallol Dichlorobenzaldazine Dichlorobromoganiline		1310
Cymene		1130	Dibutyrylhydrazine		1610
Cymene		1140	Dicarboxyglutaconic acid		1320
Cystine		1310	Dichloroacetopyrogallol		1530
Cytisine	. 1930,	3010	Dichlorobenzaldazine Dichlorobromoaniline		1720
Damascenine		3010	Dichlorobromoaniline		1630
Decane dicarboxylic acid		1310	Dichlorodiaminobenzene		1630
Decinoic aldehyde		1420	Dichlorodibenzylhydrazine		1630
Deconene		1120	Dichlorodiphenylurea		1310
Decyl alcohol		1210	Diction office of the first positioned		1930
		10.0	Dichlorophenylchloramine		1630
Dehydrodiacetylresacetopl	ienone	1910	T)' 11 7 1		1930
Dehydromucic acid		1320	Dichlorotoluene		1130
Dehydromucic acid Deoxybenzoin Deoxyguanine Deoxyxanthine Desoxyxanthine Desoxyxanthine		1030	Dichlorotriazobenzoic aldehyd		1720
Deoxyguanine		1000	Dicinnamoyltartaric acid Dicoumaryl ketone		1330
Deoxyxantnine	• • • •	1030	Diegonogon dioxido dioxidore	lio	1910
Desoxprenthing		1030	Dicyanogen dioxide dicarboxy		1930
Desylene-ethyl ethyl keton	1530	1540	acid Diethoxydiphenyl telluride		2000
Desylene-methyl ethyl keto		1530	Diethylamine		1610
Desyl thiocyanate		1530	Diethylaminoanthraquinone		1530
Dextrose		1810	Diethylamine Diethylaminoanthraquinone Diethylamylcarbinol		1210
Diacetamide		1310	Diethylanhydracetonebenzil		1540
Diacetonamine		1510	Diethylanhydracetonebenzil Diethyldiketopiperazine		1930
Diacetyl		1510	Diethyl hendecylidene disulpho	ne	1310
Dextrose		1310	Diethylhydroxylamine		1610
Dialurie acid			Diethylisobutylcarbinol Diethylectylcarbinol		1210
Diaminobenzoic acid		1330	Diethylectylcarbinol		1210
Dialuric acid Diaminobenzoic acid Diaminodiphenyl		1630	Difurfurylethane dicarboxylic ac	id	1910

		701 1 11 11 1	2.	
Digitonin	1850	Dimethylketodicyclopentane	di-	
Diheptyl alcohol	1210	earboxylic acid		1340°
Digitonin Diheptyl alcohol Dihexoylhydrazine	1610	Dimethylketodicyclopentane	tri-	
Dihydrocoumaryl alcohol	1340	carboxylic acid		1340
Dibydrocoumaryl alcohol	1230	Dimethylnaphthimidazole		1930
Dibydrocoumary aconor	1		te-	200
Dihydrofurfurane diearboxylic	1010	Dimethylpropylcyclopropane		1340
acid	1910	tracarboxylic acid Dimethylpseudoquinol		
Dihydroinfracampholenic acid	1340	Dimethylpseudoquinol		1540
Dihydroisoalantolic acid	1350	Dimethylpurone		1930
Dihydrotetrazine	1930	Dimethylpyrrylacetic acid		1930
Diiodobutane	1110	Dimethylpyruvic acid		1310
Diiodophenol	1230	Dinaphthaphenazine-furane		1940
Discomulantinol	1210	Dinaphthaphenazine-oxazine		1940
Diisoamylearbinol				1010
Dissobutylcarbinol	1210	Dinaphthoyldicarbinyl telluro		2000
Diiodobutane Diiodophenol Diisoamylcarbinol Diisobutylcarbinol Diisovalerylhydrazine	1610	chloride Dinaphthylamine Dinitroaminophenol Dinitroazobenzene Dinitroazoxybenzene		2000
Diketocyclohexane dihydrate	1240	Dinaphthylamine		1630
Diketocyclopentane	1540	Dinitroaminophenol		1220
Diketocyclopentane Diketohexamethylene	1540	Dinitroazobenzene		1720
Diketoisopropylhexamethylene	1540	Dinitroazovyhenzene		1720
	1930	Dinitrodinitrosobenzene		1130
Diketotrimethylcyclohexane	1540	Dinitrodioxydiphenyl oxide		1230
Diketotrimethylcyclohexane car-		Dinitrodiphenylethane		1130
boxylic acid	1340	Dinitrodiphenylethylene		1130
Diketotrimethylhexamethylene	1540	Dinitronitrosophenol		-1230
Dimenthylmethylal	1240	Dinitrooxyphenoxozone		1910
Dimenthylmethylal Dimethoxybenzoïn	1530	Dinitrophenoxyphenylmalonic		
Dimethoxymethylcoumarilic acid	1910	acid		1330
Dimethoxydiphenyl telluride	2000	Dinitrophenylhydroxylamine		1630
Dimethoxymethylcoumarone	1910	Dinitrophenylmethylcarbamic		
Dimethylacrylic acid	1320	acid		1310°
Dimethylamine	1610	Dinitrotolylhydroxylamine		1630
Dimethylaminoanthraquinone	1530	Dioctyl alcohol Diosphenol		1210
Dimethylaminobenzoylbenzoic		Dioschenol		1240
	1330	Dioxyaminophenylpurine		1930
		Dioxyammophenyiparme Dioxybenzoic acid		
Dimethylaminocycloheptadiene	1640	Dioxybenzoic acid		1330
Dimethylaminocycloheptane	1640	Dioxybenzylideneindanone		1540
Dimethylaminocycloheptene	1640	Dioxydiethylaminoanthraquino	one	1530
Dimethylamylcarbinol	1230	Dioxydiethylheptylamine Dioxydiethylisoamylamine Dioxydiethylpropylamine Dioxydimethylglutaric acid		1610
Dimethylamylcarbinol	1210	Dioxydiethylisoamylamine		1610
Dimethylaniline	1630	Dioxydiethylpropylamine		1610
Dimethylaniline Dimethylaniline oxide	1630	Dioxydimethylglutaric acid		1310
Dimethylbenzimidazolone dilhy-	1000	Dioxydinanhthanhanazina imie	do.	1930
	1090	Dioxydinaphthaphenazine-imic		
dride Dimethylbenzoic acid	1930	Dioxydiphenacyl tellurochlor		2000
Dimethylbenzoic acid	1330	Dioxydiphenylmethane		1230
Dimethylbenzoic aldehyde	1430	Dioxydiphenylpentamethylene		1240
Dimethylbenzoic thialdehyde	1430	Dioxydiphenyl sulphone Dioxymethylbenzimidazole		1330
Dimethylbenzopyrone	1910	Dioxymethylbenzimidazole		1930
Dimethylbenzyl alcohol	1230	Dioxymethylenebenzopyrane		1910
Dimethylcyclobutane tricarboxy-	1200	Dioxyphenylacetic acid		1330
lie anhadride	1340			
lic anhydride		Dioxyphenylmethylquinoxalin		1930
Dimethylcyclohexanone	1540	Dioxyphenylpropionic acid		1330
Dimethylcyclopentanone Dimethylcyclopentanone dicar-	1540	Dioxyphenylquinoxaline		1930
Dimethylcyclopentanone	1540	Dioxystearic acid		1310
Dimethylcyclopentanone dicar-		Dioxytetraphenylmethane		1230
boxylic acid	1340	Dioxytriethylamine		1610
Dimethyldihydrophthalidetetronic	20.40	Diphenanthrene azotide		1930
acid	1910	Diphopylamine		
Din 41 13 1 4 1 1 1	1910	Diphenylamine		1630
acid Dimethyldiphenacyl tellurochlor-	2000	Diphenylbenzylidenediamine		1630
ide	2000	Dipnenylboric acid		2000
Dimethylglutaric acid	1310	Diphenylboric acid Diphenylborobromide		2000
Dimethylisooxazylacetic acid	1940	Diphenyl butonene diketone		1530
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·				
(D-1881)			(.(.	(3)

Diphenylcarbazide	1310	Disulphidotetrahydrothiophene	
Diphenylearbazide Diphenylearbazide dyes Diphenylearbinol Diphenylearbinyl thiocyanate	5020	tetracarboxylic acid	1920
Diphenylcarbinol	1230	Disulphidotetramethylene tetra-	
Dinhanylearbinyl thiocyanate	1230	earboxylic acid	1340
Diphonyloonbinylthionyn	1310	Ditermone	1140
Dish and sank disasing	1310	Diterpene	1310
Diphenyicarbodiazine		carboxylic acid	
Diphenylchlorophosphine	2000	Dithiocarbonic acid	1310
Diphenylcyclopentane	1140	Dithiodiglycollic acid	1310
Diphenylcyclopentadiene	1140	Dithiodiglycollic acid Dithymyl carbonate	1230
Diphenylcarbinylthiourea Diphenylcarbodiazine Diphenylchlorophosphine Diphenylcyclopentane Diphenylcyclopentadiene Diphenylcyclopentenolone Diphenylcyclopentenolone Diphenylcyclopentenolone	1540	Ditolylboric anhydride	2000
Diptenvidiammodipmenvindorin-		Ditolyldiaminonaphthaphenazine	
dine	1930	tolylochloride	1930
Diphenyldichlorourea	1310	tolylochloride Ditolyl disulphone	1330
dine	1240	Ditolyldisulphonylhydroxylamine	1630
Diphenyl ditelluropentasulphide	2000	Ditolylethylphosphine oxide	2000
Dinhanyl ditalluratriculphide	2000	Ditolylmethylphosphine	2000
Diphenylethane	1130	Ditolylnaphthaphenosafranine	
Diphonulethulone	1130	ahlarida	1930
Di-honelduomindino		chloride Ditolylphosphine	2000
Diphenymuoringine	1930	Ditolylphosphine	2000
Dipnenyigiyoxaime	1930	Ditolylphosphine sulphide	
Diphenylheptylidenediamine	1630	Ditolylphosphinic acid	2000
Diphenylethane Diphenylethylene Diphenylfluorindine Diphenylglyoxaline Diphenylheptylidenediamine Diphenylisobutane	1130	Ditolylthiophosphinic acid	2000
Diphenynsobutyndenediamine	1630	Divaricatic acid	1350
Diphenylmethane phosphonic acid	2000	Dixylylpiperazine	1930
Diphenylmethylbenztetrazine	1930	Dodecanediol	1210
Diphenylmethylcyclopentane	1140		1860
Diphenylmethylcyclopentenolone	1540	Ecgonic acid	1930
Diphenylmethylcyclopentenone	1540	Ecgonine	3010
Diphenylmethylglyoxaline	1930	Echinopsine	3010
Dinhanglanhthanhanosafraning	10.70	Eggs	6500
ablarida	1930	Ennyl alcohol	1210
Dinbonal oxide	1230	Engrance	8010
chloride Diphenyl oxide Diphenylphosphine Diphenylphthalide Diphenylpropane Diphenylpropylidenediamine Diphenylpropylidenediamine Diphenyl selenide Diphenyl sulphone Diphenyl sulphone	2000	Bragon's Blood Ecgonic acid Ecgonine Echinopsine Eggs Ennyl alcohol Enzymes Ergotinine Erythrite Erythrol Ethane Ethane Ethanoldiisoamylamine	3010
Dipnenyipnospinie	1010	Ergotinine	
Diphenyiphthande	1910	Erythrite	1210
Diphenylpropane	1130	Erythrol	1210
Diphenylpropylidenediamine	1630	Ethane	1110
Diphenylpyrazine			1610
Diphenyl selenide	1230	Ethanoldiisobutylamine	1610
Diphenyl sulphone	1330	Ethanoldipropylamine	1610
Diphenyl sulphone carboxylic acid	1330	Ethenylaminomethylumbelliferone	1910
Diphenyltelluride 1230,	2000	Ethenvltrisulphide	1920
Diphenyl-thiobiazolone-anil	1940	Ethenyltrisulphide Ether	1210
Diphenylthiohydantoin	1940	Ethoxynaphthylphthalimide	1330
Diphenylthiosemicarhazide	1310	Ethyl acetate	1310
Diphenylthiotriazolone	1930	Ethyl acetate Ethyl alcohol	1210
Diphenylthiotriazolonethiol	1030	Ethyl alcohol glucoside	1850
Diphonyltolyidino	1630		1610
Diphenylsuppone carboxync acid Diphenylthiobiazolone-anil Diphenylthiobiazolone-anil Diphenylthiosemicarbazide Diphenylthiosemicarbazide Diphenylthiotriazolone Diphenylthiotriazolonethiol Diphenyltriaminobenzene Diphenyltriazolonethiomethane	1690	Ethylamine Ethylanhydracetonebenzil	1540
Dipnenyitriaminobenzene	1000	Ethylanhydracetonebenzil	
Dipiony to the control of the contro	1930	Ethylbenzene hexahydride	1140
Diphenyltrichloroethylidenedia-		Ethyleyanosuccinic acid	1310
mine	1630	Ethyldiethanediolamine	1610
Diphenylurea	1310	Ethylene	1120
mine Diphenylurea Dipropylhydroxylamine Dipseudocumylphosphine Dipseudocumylpiperazine Dipyromucyltartaric acid Disulphidobutane tetracarboxylic	1610	Ethylene alcohol	1210
Dipseudocumylphosphine	2000	Ethylene bromide	1110
Dipseudocumylpiperazine	1930	Ethylene glycol	1210
Dipyromucyltartaric acid	1910	Ethylethanolamine	1610
Disulphidobutane tetracarboxylic		Ethyl ether	1210
acid	1310	Ethylglutaric acid	1310
acid Disulphidodiphenyltetramethylene	1010	Ethylene Ethylene alcohol Ethylene bromide Ethylene glycol Ethylene de Ethylene glycol Ethylene alcohol Ethylene bromide Ethylene glycol Ethylene alcohol Ethylene perovide	1310
dicarboxplic acid	1340	Ethyl hydrogen peroxide	1210
dicarboxylic acid Disulphidotetraacetyl cyclo butane	1540	Ethylidene-aniline	1630
Disciplification agents to your buttaile	1010	Littly Huene-annine	1000

Ethylidenebistetronic acid		C12 4 12		7010
Ethylidelicolstellollic deld	1910	Glutamic acid		1310
Ethylimidodithiocarbonic esters	1310	Glutaric acid		1310
Ethylisourea	1310	Glyceric acid		1310
Ethylmalonic acid	1310	0.3		1210
Ethylmalonic acid Ethyl mercaptan	1210		1210,	6300
Ethylnanhthimidagala	1930			1310
Ethylnaphthimidazole Ethyl nitrite Ethylphenol Ethylpimelic acid Ethylpiperidine Ethylpiperidune Ethylpseudoquinol Ethylpseudoquinol Ethylpseudourea Ethylpseudourea		Glycocine		1310
Ethyl nitrite	1210	Glycocoll	3.040	
Ethylphenol	1230	Glycogen	1840,	
Ethylpimelic acid	1310	Glycollic acid		1310
Ethylpiperidine	1930			1350
Ethylpseudoquinol	1540	Glyoxylic acid		1310
Ethylpseudourea	1310	01 111		1930
Ethylpyrazolone carboxylamide	1930	Grane sugar		1810
Littly ipy Lazototic Carboxy launde		Carabe sugar		1310
Ethylquinol Ethyl sulphide	1230	Grape sugar Guanidine Guanidine-glyoxylic acid		
Ethyl sulphide	1210	Guanidine-glyoxylic acid	i	1310
Ethyl sulphuric acid	1210	Guanine Guanylurea		1930
Ethylthioallophanic acid	1310	Guanylurea		1310
Ethyltricarballylic acid	1310			6500
	6500	Gyrophoric acid		1350
- V -	1230			1320
Eugenol				
Eugenoxyfumaric acid	1320			1930
Eugenoxymaleïc acid	1320			6300
Eupittone 1230	5020	Haemopyrrole		1930
Eupittone black	5020	Helenin Helicin	1350,	6500
Fat	6500	Helicin		1850
Fenchene	1140			1330
777 2 2 2 1 1 17				1210
Fenchocamphonitrile	1340			
Fenchocamphorone	1540	Hentriacontane		1110
Fenchyl alcohol	1240	Heptacosane		1110
Fluorene blue	5020	Heptane		1110
Fluorescein 5010	, 5020	Hentane tricarboxylic ac	id	1310
	5020	Heptacosane Heptane Heptane tricarboxylic ac Heptyl alcohol Hexadecyl alcohol Hexahydroxylic acid Hexamethoxyaurin		1210
Formic acid	1310	Hovedoorl plechel		1210
Formic acid 1410		Transland are discounted		
Formic aldenyde 1410	, 6300	Hexanydroxylic acid		1340
Formylacetic acid 1310	, 1320	Hexamethoxyaurin		5020
Formylphenylacetic acid	1330	Hexamethoxydimethyller	acaniline	1630
Formylpropionic acid	1310	Hexamethyltriaminopher	avl-	
	1320			1630
Fumaric acid Furfurane	1910	fluorene Hexane		1110
	1940	Hexane tricarboxylic ac	3.4	1310
Furfurylidenebarbituric acid		Hexane tricarboxyne ac	id	
Furfuryl methyl ketone	1910	Hexaoxvaurin	. 1230,	auzu
	1810	T T 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1		
Galactose		Hexaoxyaurin Hexaoxyleucaniline	. 1230,	1630
Galactose	1820	Hevanyumethylenedihen	zamide	
Galactorido-galactore		Hevanyumethylenedihen	zamide	1630
Galactose Galbanum oil	$\frac{1820}{6500}$	Hevanyumethylenedihen	zamide	1630 1330 1120
Galactosido-galactose Galbanum oil	1820 6500 1230	Hevanyumethylenedihen	zamide	$1630 \\ 1330 \\ 1120 \\ 1820$
Galactose	1820 6500 1230 5020	Hevanyumethylenedihen	zamide	1630 1330 1120 1820 1310
Galactose Galactosido-galactose Galbanum oil Gallamidophenetole Gallein Gallic acid	1820 6500 1230 5020 1330	Hevanyumethylenedihen	zamide	1630 1330 1120 1820 1310 1310
Galbanum oil Gallamidophenetole Gallein Gallic acid Gallic acid dyes	1820 6500 1230 5020 1330 5020	Hevanyumethylenedihen	zamide	1630 1330 1120 1820 1310 1310 1830
Galbanum oil Gallamidophenetole Gallein Gallic acid Gallic acid dyes Gallic acid glucoside	1820 6500 1230 5020 1330	Hexaoxymethylenediben Hexinene Hexobiose Hexoic acid Hexoic anhydride Hexotriose Hexoylacetic acid	zamide	1630 1330 1120 1820 1310 1310
Galbanum oil Gallamidophenetole Gallein Gallic acid Gallic acid dyes Gallic acid glucoside	1820 6500 1230 5020 1330 5020	Hexaoxymethylenediben Hexinene Hexobiose Hexoic acid Hexoic anhydride Hexotriose Hexoylacetic acid	zamide	1630 1330 1120 1820 1310 1310 1830
Galbanum oil Gallamidophenetole Gallein Gallic acid Gallic acid dyes Gallic acid glucoside	1820 6500 1230 5020 1330 5020 1850	Hexaoxymethylenediben Hexinene Hexobiose Hexoic acid Hexoic anhydride Hexotriose Hexoylacetic acid	zamide	1630 1330 1120 1820 1310 1310 1830 1310
Galbanum oil Gallamidophenetole Gallein Gallic acid Gallic acid dyes Gallic acid glucoside Galloflavin Gentianose	1820 6500 1230 5020 1330 5020 1850 5020 1830	Hexaoxymethylenediben Hexinene Hexobiose Hexoic acid Hexoic anhydride Hexotriose Hexoylacetic acid Hexylamine Hexyl bromide	zamide	1630 1330 1120 1820 1310 1310 1830 1310 1610
Galbanum oil Gallamidophenetole Gallein Gallic acid Gallic acid dyes Gallic acid glucoside Galloflavin Gentianose	1820 6500 1230 5020 1330 5020 1850 5020 1830 1820	Hexaoxymethylenediben Hexinene Hexobiose Hexoic acid Hexoic anhydride Hexotriose Hexoylacetic acid Hexylamine Hexyl bromide Hexyldiethanediolamine	zamide	1630 1330 1120 1820 1310 1310 1310 1610 1110
Galbanum oil Gallamidophenetole Gallein Gallic acid Gallic acid dyes Gallic acid glucoside Galloflavin Gentianose Gentiobiose Geranium essence	1820 6500 1230 5020 1330 5020 1850 5020 1830 1820 6500	Hexaoxymethylenediben Hexinene Hexobiose Hexoic acid Hexoic anhydride Hexotriose Hexoylacetic acid Hexylamine Hexyl bromide Hexyldiethanediolamine	zamide	1630 1330 1120 1820 1310 1310 1310 1610 1110
Galbanum oil Gallamidophenetole Gallein Gallic acid Gallic acid dyes Gallic acid glucoside Galloflavin Gentianose Gentiobiose Geranium essence	1820 6500 1230 5020 1330 5020 1850 5020 1830 1820 6500 3010	Hexaoxymethylenediben Hexinene Hexobiose Hexoic acid Hexoic anhydride Hexotriose Hexoylacetic acid Hexylamine Hexyl bromide Hexyldiethanediolamine	zamide	1630 1330 1120 1820 1310 1310 1310 1610 1110
Galbanum oil Gallamidophenetole Gallein Gallic acid Gallic acid dyes Gallic acid glucoside Galloflavin Gentianose Gentiobiose Geranium essence Glauceïne Glucamine	1820 6500 1230 5020 1330 5020 1850 5020 1830 1820 6500 3010 1810	Hexaoxymethylenediben Hexinene Hexobiose Hexoic acid Hexoic anhydride Hexotriose Hexoylacetic acid Hexylamine Hexyl bromide Hexyldiethanediolamine	zamide	1630 1330 1120 1820 1310 1310 1310 1610 1110
Galbanum oil Gallamidophenetole Gallein Gallic acid Gallic acid dyes Gallic acid glucoside Gallic acid glucoside Gallic acid glucoside Gallic acid glucoside Gentioflavin Gentianose Geranium essence Glauceïne Glucamine Glucodiaminobenzoic acid	1820 6500 1230 5020 1330 5020 1850 5020 1830 1820 6500 3010 1810 1930	Hexaoxymethylenediben Hexinene Hexobiose Hexoic acid Hexoic anhydride Hexotriose Hexoylacetic acid Hexylamine Hexyl bromide Hexyldiethanediolamine	zamide	1630 1330 1120 1820 1310 1310 1310 1610 1110
Galbanum oil Gallamidophenetole Gallein Gallic acid Gallic acid dyes Gallic acid glucoside Gallic acid glucoside Gallic acid glucoside Gallic acid glucoside Gentioflavin Gentianose Geranium essence Glauceïne Glucamine Glucodiaminobenzoic acid	1820 6500 1230 5020 1330 5020 1850 5020 1830 1820 6500 3010 1810	Hexaoxymethylenediben Hexinene Hexobiose Hexoic acid Hexoic anhydride Hexotriose Hexoylacetic acid Hexylamine Hexyl bromide Hexyldiethanediolamine	zamide	1630 1330 1120 1820 1310 1310 1310 1610 1110
Galbanum oil Gallamidophenetole Gallein Gallic acid Gallic acid dyes Gallic acid glucoside Gallic acid glucoside Gallic acid glucoside Gallic acid glucoside Gentioflavin Gentianose Geranium essence Glauceïne Glucamine Glucodiaminobenzoic acid	1820 6500 1230 5020 1330 5020 1850 5020 1830 1820 6500 3010 1810 1930	Hexaoxymethylenediben Hexinene Hexobiose Hexoic acid Hexoic anhydride Hexotriose Hexoylacetic acid Hexylamine Hexyl bromide Hexyldiethanediolamine	zamide	1630 1330 1120 1820 1310 1310 1310 1610 1110
Galbanum oil Gallamidophenetole Gallein Gallic acid Gallic acid dyes Gallic acid glucoside Gallic acid glucoside Gallic acid glucoside Gallic acid glucoside Gentioflavin Gentianose Geranium essence Glauceïne Glucamine Glucodiaminobenzoic acid	1820 6500 1230 5020 1330 5020 1850 5020 1830 1820 6500 3010 1810 1930 1310	Hexaoxymethylenediben Hexinene Hexobiose Hexoic acid Hexoic anhydride Hexotriose Hexoylacetic acid Hexylamine Hexyl bromide Hexyldiethanediolamine	zamide	1630 1330 1120 1820 1310 1310 1310 1610 1110
Galbanum oil Gallamidophenetole Gallein Gallic acid Gallic acid dyes Gallic acid glucoside Gallic acid glucoside Gallic acid glucoside Gallic acid glucoside Gentioflavin Gentianose Geranium essence Glauceïne Glucamine Glucodiaminobenzoic acid	1820 6500 1230 5020 1330 5020 1850 5020 1850 1820 6500 3010 1810 1930 1,6500 1850	Hexaoxymethylenediben Hexinene Hexobiose Hexoic acid Hexoic anhydride Hexotriose Hexoylacetic acid Hexylamine Hexyl bromide Hexyldiethanediolamine	zamide	1630 1330 1120 1820 1310 1310 1310 1610 1110
Galbanum oil Gallamidophenetole Gallein Gallic acid Gallic acid dyes Gallic acid glucoside Gallic acid glucoside Gallic acid glucoside Gallic acid glucoside Gentioflavin Gentianose Geranium essence Glauceïne Glucamine Glucodiaminobenzoic acid	1820 6500 1230 5020 1330 5020 1830 1820 6500 3010 1810 1930 1310 0, 6500 1850	Hexaoxymethylenediben Hexinene Hexobiose Hexoic acid Hexoic anhydride Hexotriose Hexoylacetic acid Hexylamine Hexyl bromide Hexyldiethanediolamine	zamide	1630 1330 1120 1820 1310 1310 1310 1610 1110
Galbanum oil Gallamidophenetole Gallein Gallic acid Gallic acid dyes Gallic acid glucoside Gallic acid glucoside Galloflavin Gentianose Gentiobiose Geranium essence Glauceïne Glucodiaminobenzoic acid Glucose Glucosides	1820 6500 1230 5020 1330 5020 1850 5020 1850 1820 6500 3010 1810 1930 1,6500 1850	Hexaoxymethylenediben Hexinene Hexobiose Hexoic acid Hexoic anhydride Hexotriose Hexoylacetic acid Hexylamine Hexyl bromide Hexyldiethanediolamine	zamide	1630 1330 1120 1820 1310 1310 1310 1610 1110

		4000	Y 1 1				2010
Hydrazinomethylpyrimidine		1930	Isopropylpropion	ylacetu	e acid		1310
Hydrazobenzene Hydrindamide		1720	Isopurone Isostyryl alcohol Isotropidino				193 0
Hydrindamide		1330	Isostyryl alcohol				1230
Hydrocinchonine Hydrocyanic acid Hydrogen ethyl peroxide Hydrogen ethyl sulphate		3010	Isostyryl alcohol Isotropidine Isovaleric acid Jalapic acid Jalapic acid Jalapin Jam Jasmine flower o Kamala Kampherol Karabin Kauri resin Ketoangelicolact Ketobutylidenebi				1640
Hydrocyanic acid		1310	Isovaleric acid				1310
Hydrogen ethyl peroxide		1210	Jalapic acid				1850
Hydrogen ethyl sulphate		1210	Jalapin				1850
Hydrogninone		1230	Jam				6500
Hydrothymine		1930	Jasmine flower of	31			6500
Hydrotolyguinono		1230	Kamala	11			6500
H-d1		1930	L'amailan	***			
Hydrodraen			Kampherot				5010
Hyoscyamine		3010	Karabin				1860
Iodoaniline		1630	Kauri resin				1860
lodobenzene		1130	Ketoangelicolact	one			1910
Iodoethyl alcohol		1210	Ketobutylidenebi	stetron	ic acie	l	1910
Iodomethane		1110	Ketocycloheptane	e carbo	xylic a	cid	1340
Iodophenol		1230	Ketocyclohexane	carbox	cvlie a	ecid	1340
Hydroquinone Hydrothymine Hydrotoluquinone Hydrothydrotoluquinone Hydrothydrotoluquinone Hydrothydrotoluquinone Hydrothydrotoluquinone Hydrothydrotoluquinone Hydrotoluquinone H		1930	Ketocyclopentane				1340
Imbricarie acid		1350	Ketodecoic acid	0 002 150	11, 110 0		1310
Imbricarie acid Imides		1660	Ketodecoic acid Ketohexyltetroni Ketomenthone	o noid			1910
Tid-diiid		1310	L'atomonthone	c aciu		* * *	1540
Tariffe didicate bonne acid			Ketomenthone		1		1940.
Imidodithiocarbonic esters		1310	Ketomethylcyclo	pentane	carbo	oxy-	1040
Imidodithioformic aldehyde		1410	lic acid				1340
Imidodicarbonic acid Imidodithiocarbonic esters Imidodithioformic aldehyde Imido-ethers Imidourea Iminoallantoin Iminodiethyl oxide Iminodiformic acid Iminophenyldimethylpyrazole		1660	lic acid Ketomethylisoprocarboxylic acid	obyleke	dopent	ane	
Imidourea		1310	carboxylic acid	i			1340
Iminoallantoïn		1930	Ketooxybutane d	licarbo:	xylic a	acid	1310°
Iminodiethyl oxide		1940					
Iminodiformic acid		1310	tone				1910
Iminophenyldimethylpyrazole		1930	Ketovalerolacton	е (earbox	vlie	
Iminophenylmethylthiodiazol	ine	1940	acid			<i>y</i>	1910:
Indazole		1930	Kino				1860
Indazole Indiazone oxime			Lactic soid			1310	6300
indiazone oxime							
Indian 1020 5020	6200	6500	I			1000	6200
Indigo 1930, 5020,	6300,	6500	Lactose			1820,	6300
Indigo 1930, 5020, Indigo white	6300,	6500 5020	Lactylurea Lactylurea			1820,	6300 1930
Indigo 1930, 5020, Indigo white Indophenol dyes	6300,	6500 5020 5020	Lactose Lactylurea Lanolin			1820,	6300 1930 6500
Indigo 1930, 5020, Indigo white Indophenol dyes Indoxyl	6300,	6500 5020 5020 1930	Lactose Lactylurea Lanolin Lecanoric acid			1820,	6300 1930 6500 1350
Indigo 1930, 5020, Indigo white Indophenol dyes Indoxyl Indulines	6300,	6500 5020 5020 1930 5020	Lactose Lactylurea Lanolin Lecanoric acid Lemon camphor			1820,	6300 1930 6500 1350 6500
Indigo 1930, 5020, Indigo white Indophenol dyes Indoxyl Indulines Infracampholenic acid	6300,	6500 5020 5020 1930 5020 1340	Lactose Lactose Lactylurea Lanolin Lecanoric acid Lemon camphor Lemon juice			1820,	6300 1930 6500 1350 6500 6500
Indigo 1930, 5020, Indigo white Indophenol dyes Indoxyl Infracampholenic acid Ipecacuanha	6300,	6500 5020 5020 1930 5020 1340 6500	tone Ketovalerolacton acid Kino Lactic acid Lactose Lactylurea Lanolin Lecanoric acid Lemon camphor Lemon juice Lemon oil				6300 1930 6500 1350 6500 6500 6500
Indigo 1930, 5020, Indigo white Indophenol dyes Indoxyl Infracampholenic acid Ipecacuanha Isatin	6300,	6500 5020 5020 1930 5020 1340 6500 5010	Lemon oil				6300- 1930- 6500- 1350- 6500- 6500- 6500- 6500-
Indigo 1930, 5020, Indigo white Indophenol dyes Indoxyl Indulines Infracampholenic acid Ipecacuanha Isatin Isoaconitic acid Isoaconitic acid	6300,	6500 5020 5020 1930 5020 1340 6500 , 5010 1320	Lemon oil				6500 6500
Indigo 1930, 5020, Indigo white Indophenol dyes Indoxyl Infracampholenic acid Ipecacuanha Isatin Isoaconitic acid Isoalantolactone	6300,	6500 5020 5020 1930 5020 1340 6500 ,5010 1320 1350	Lemon oil				6500 6500 1660
Indigo 1930, 5020, Indigo white Indophenol dyes Indoxyl Indulines Infracampholenic acid Ipecacuanha Isatin Isoalantolactone Isoalantolic acid	6300,	6500 5020 5020 1930 5020 1340 6500 , 5010 1320 1350	Lemon oil				6500 6500 1660 1230
Indigo 1930, 5020, Indigo white Indophenol dyes Indoxyl Indulines Infracampholenic acid Ipecacuanha Isatin Isoaconitic acid Isoalantolactone Isoalantolic acid Isoalantolic	6300,	6500 5020 5020 1930 5020 1340 6500 ,5010 1320 1350 13610	Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids				6500 6500 1660 1230 1350
Indigo 1930, 5020, Indigo white Indophenol dyes Indoxyl Indulines Infracampholenic acid Ipecacuanha Isatin Isoaconitic acid Isoalantolactone Isoalantolic acid Isobutylamine Isobutylamine	6300, 1930	6500 5020 5020 1930 5020 1340 6500 ,5010 1320 1350 1350	Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids				6500 6500 1660 1230 1350 1860
Indigo 1930, 5020, Indigo white Indophenol dyes Indophenol dyes Indoxyl Indulines Infracampholenic acid Ipecacuanha Isatin Isoaconitic acid Isoalantolactone Isoalantolic acid Isoalantolic acid Isobutylamine I	1930	6500 5020 5020 1930 5020 1340 6500 ,5010 1320 1350 1610 1520	Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids				6500 6500 1660 1230 1350 1860 1140
Indigo 1930, 5020, Indigo white	6300, 1930 esters		Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids				6500 6500 1660 1230 1350 1860 1140 1240
Indigo 1930, 5020, Indigo white	6300, 1930 esters	1210	Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids				6500 6500 1660 1230 1350 1860 1140 1240 1540
Indigo 1930, 5020, Indigo white	6300, 1930 esters	1210	Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids Limettin Limonene Limonenol Limonenone Lingled				6500 6500 1660 1230 1350 1860 1140 1240 1540
Indigo 1930, 5020, Indigo white	6300, 1930 esters	1210	Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids Limettin Limonene Limonenol Limonenone Lingled				6500 6500 1660 1230 1350 1860 1140 1240 1240 1350
Indigo 1930, 5020, Indigo white	6300, 1930 esters	1210	Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids Limettin Limonene Limonenol Limonenone Lingled				6500 6500 1660 1230 1350 1860 1140 1240 1540
Indigo 1930, 5020, Indigo white	6300, 1930 esters	1210	Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids Limettin Limonene Limonenol Limonenone Lingled				6500 6500 1660 1230 1350 1860 1140 1240 1240 1350
Indigo 1930, 5020, Indigo white	6300,	1210	Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucoeupittone Lichen acids Limettin Limonene Limonenol Limonenone Lingled				6500 6500 1660 1230 1350 1860 1140 1240 1540 1240 1350 8010
Indigo 1930, 5020, Indigo white	6300, 1930 esters 1350, 1320	1310 1930 1310 1310 , 1910 , 1340	Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucocupittone Lichen acids Limettin Limonene Limonenol Limouenone Linalool Lobaric acid Lotase Lotoflavin Lotusin Lotaria acid				6500 6500 1660 1230 1350 1860 1140 1240 1240 1350 8010 5010
Indigo 1930, 5020, Indigo white	6300, 1930 esters 1350, 1320	1310 1930 1310 1310 , 1910 , 1340	Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucocupittone Lichen acids Limettin Limonene Limonenol Limouenone Linalool Lobaric acid Lotase Lotoflavin Lotusin Lotaria acid				6500 6500 1660 1230 1350 1860 1140 1240 1350 8010 5010 1850 1350
Indigo 1930, 5020, Indigo white	6300, 1930 esters 1350, 1320	1310 1930 1310 1310 , 1910 , 1340	Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucocupittone Lichen acids Limettin Limonene Limonenol Limouenone Linalool Lobaric acid Lotase Lotoflavin Lotusin Lotaria acid				6500 6500 1660 1230 1350 1860 1140 1240 1540 1350 8010 5010 1850 1350 5020
Indigo 1930, 5020, Indigo white	6300, 1930 esters 1350, 1320	1310 1930 1310 1310 , 1910 , 1340	Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucocupittone Lichen acids Limettin Limonene Limonenol Limouenone Linalool Lobaric acid Lotase Lotoflavin Lotusin Lotaria acid				6500 6500 1660 1230 1350 1860 1140 1240 1350 8010 5010 1850 1350 5020 1930
Indigo 1930, 5020, Indigo white	6300, 1930 esters 1350, 1320	1310 1930 1310 1310 , 1910 , 1340	Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucocupittone Lichen acids Limettin Limonene Limonenol Limouenone Linalool Lobaric acid Lotase Lotoflavin Lotusin Lotaria acid				6500 6500 1660 1230 1350 1140 1240 1240 1350 8010 5010 1350 1350 1930
Indigo 1930, 5020, Indigo white	6300, 1930 esters 1350, 1320	1310 1930 1310 1310 , 1910 , 1340	Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucocupittone Lichen acids Limettin Limonene Limonenol Limouenone Linalool Lobaric acid Lotase Lotoflavin Lotusin Lotaria acid				6500 6500 1660 1230 1350 1860 1140 1240 1350 8010 5010 1350 1350 5020 1930 2000
Indigo 1930, 5020, Indigo white	6300, 1930 esters 1350, 1320	1310 1930 1310 1310 , 1910 , 1340	Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucocupittone Lichen acids Limettin Limonene Limonenol Limouenone Linalool Lobaric acid Lotase Lotoflavin Lotusin Lotaria acid				6500 6500 1660 1230 1350 1860 1140 1240 1350 8010 5010 1850 1930 2000 2000
Indigo 1930, 5020, Indigo white 11 Indophenol dyes 12 Indophenol dyes 13 Indophenol dyes 14 Indophenol dyes 15 Indoxyl 16 Indulines 16 Infracampholenic acid 17 Ipecacuanha 18 Isatin 18 Isoaconitic acid 18 Isoalantolactone 18 I		1310 1930 1310 1310 1310 , 1910 , 1340 1940 1230 1610 1610 1310	Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucocupittone Lichen acids Limettin Limonene Limonenol Limouenone Linalool Lobaric acid Lotase Lotoflavin Lotusin Lotusin cacid Luteolin Lutidostyril Magnesium ethy Magnesium meth		ide		6500 6500 1660 1230 1350 1860 1140 1240 1350 8010 5010 1850 1850 1930 2000 2000
Indigo 1930, 5020, Indigo white 1930, 5020, Indigo white 1930, 5020, Indophenol dyes 1930, 5020, Indophenol dyes 1930, 1	1930 	1310 1930 1310 1310 1310 1910 , 1340 1940 1230 1610 1610 1610 1310	Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucocupittone Lichen acids Limettin Limonene Limonenol Limouenone Linalool Lobaric acid Lotase Lotoflavin Lotusin Lotusin Lutidostyril Magnesium ethy Magnesium ethy Magnesium meth Magnesium pher	oiodide dobrom yloiodi ylobror			6500 6500 1660 1230 1350 1860 1140 1240 1350 8010 5010 1350 1930 1930 2000 2000 2000
Indigo 1930, 5020, Indigo white 11 Indophenol dyes 12 Indophenol dyes 13 Indophenol dyes 14 Indophenol dyes 15 Indoxyl 16 Indulines 16 Infracampholenic acid 17 Ipecacuanha 18 Isatin 18 Isoaconitic acid 18 Isoalantolactone 18 I	1930 	1310 1930 1310 1310 1310 , 1910 , 1340 1940 1230 1610 1610 1310	Lemon oil Leprarin Leucinimide Leucocupittone Lichen acids Limettin Limonene Limonenol Limouenone Linalool Lobaric acid Lotase Lotoflavin Lotusin Lotusin cacid Luteolin Lutidostyril Magnesium ethy Magnesium meth	oiodide dobrom yloiodi ylobror			6500 6500 1660 1230 1350 1860 1140 1240 1350 8010 5010 1850 1850 1930 2000 2000

		0000	25 . 2 . 2	7000
Malie acid		6300	Methylcoumarophenazine	1930
Malonic acid		1310	Methyl cyanide	1310
Malt		6500	Methylcoumarophenazine Methylcyclohexanone	1540
Malt Maltase Mandelic acid Mannite Mannitol Maté Meat Mellitic acid Menthol Menthol Menthyl cinnamate Menthyl mesaconate Menthyl metlylcinnamate		8010	Methylcyclopentene carboxylic acid	1340
Mandelic acid		1330	Methylcyclopentenol carboxylic	
Mannita		1210	anid	1340
Mannite			acid Methylcyclotrimethylene - carbo-	1010
Mannitol		1210	Methyleyclotrimethylene - carbo-	1020
Mate		6500	styril	1930
Meat		6500	Methylcyclotrimethylenedaphnetin	1940
Mellitic acid		1330	Methylcyclotrimethyleneumbelli-	
Menthol		1240	ferone	1910
Menthone		1540	ferone Methyldiethanediolamine	1610
Monthal singer			Methyldibudyovanil	1930
Menthyl chhamate		1240	Methylumyurourach	
Menthyl mesaconate		1240	Methyldinenanediolamine Methyldinenaneliolamine Methyldinenaniline Methylenenaniline Methylenebistetronic acid Methylenebiuret Methylene blue Methylenedimethylenening acid	1610
Menthyl methylcinnamate		1240	Methyleneaniline	1630
Menthyl naphthylmethylene et	her	1240	Methylenebistetronic acid	1910
Monthul nyustantusta		1240	Methylenebiuret	1310
Menthyl pyrnyate		1240	Methylene blue	5020
Mesaconia acid		1320	Methylenedimethylsuccinic acid	1320
Maritalana banah daida		1110	Methylenedimethylsuccinic acid	
Mesitylene nexanyariae		1140	Methylenedinaphthyl oxide	1910
Mesitylenic acid		1330	Methylenedioxyhydratropic acid	1330
Mesityl oxide		1520	Methylenedioxyhydratropic alde-	
Mesityl thiocyanate		1230	hyde	1430
Mesoporphyrin		1940	Methyleneglutaric acid	1320
Menthyl pyruvate Mesaconic acid Mesitylene hexahydride Mesityl oxide Mesityl thiocyanate Mesoporphyrin Methane Methane Methane	1110	6400	Methylenemalonamide 1320,	1910
Methoxyaminodiphenylquinox	.li	1020	Methylene methyl heptinyl di-	1010
in thory aminour pheny iquinox	anne	1000		1500
Methoxyaminomethylpyrimidi		1930	ketone Methyl ennyl ketoxime	1520
Methoxybenzylacetophenone		1530	Methyl ennyl ketoxime	1510
Methoxybenzyl methyl ketone		1530	Methylethanolamine	1610
Methoxyphenoxyacetic acid		1310	Methylethylacetic acid	1310
Methovyphanovyothovyhonzim	id-		Methylethylindophenazine	1930
azole Methyladipic acid Methyladipic acid Methyladipic acid Methyladipic acid Methylalcohol Methylalcohol Methylalcohol glucoside Methylamine Methylaminocycloheptadiene Methylaminocycloheptadiene		1930	Methylethanolamine Methylethylacetic acid Methylethylindophenazine Methyl ethyl ketone Methylfurfuraldehyde Methylfurfuraldehyde Methylglutaric acid Methylheptenone Methyl heptinyl ketone Methyl heptyl ketoxime Methyl heptyl ketoxime Methyl heptyl ketoxime carboyylic	1510
Mothyladinia soid		1310	Mothylfurfuroldohydo	1910
Mothed acid			Methylfurfuraldehyde	
Methylæsculetin		1330	Methylglutaric acid	1310
Methyl alcohol		1210	Methylheptenone	1520
Methyl alcohol glucoside		1850	Methyl heptinyl ketone	1520
Methylamine :		1610	Methyl heptyl ketoxime	1510
Methylaminocycloheptadiene		1640	Methyl hexenyl ketone carboxylic	
Methylaminodimethylbenzimid	la-	2020	acid	1320
		1930	Methylhexyl carbinol	1210
Zole	1	1950	Methylhexyl carbinol	
Methylaminophenyliminopheny	y1-	1000	Methylhydrindone	1540
acetonitrile Methylanhydracetonebenzil		1330	Methylimidodithiocarbonic esters	1310
Methylanhydracetonebenzil		1540	Methyl iodide	1110
Methylanhydracetonedihenzil		1540	Methylisopropylcyclopentanone	1540
Methylaniline Methylaziminopyrimidine Methylbenzimidazole Methylbenzopyrone Methylbenzopyrone acid Methylbenzopyrone Methylbenzopyrone Methylbenzopyrone Methylbenzopyrone		1630	Methylisopurone Methylisorosindone Methylisourea Methylisoxazole carboxylic acid	1930
Methylaziminonyrimidine		1930	Methylisorosindone	1940
Methylbenzimidazolo		1930	Methylicopres	1310
Mothylbongonman			Methylicavarale carborrlie said	
Math 13	1.	1910	Methytisoxazoie carboxytic acid	1940
Methylbenzopyrone carbox	ylic		Methylketocyclohexane carboxylic	
acid Methylbenzpentazine Methylbenzyl alcohol		1910	acid	1340
Methylbenzpentazine		1930	Methyl mercaptan	1210
Methylbenzyl alcohol		1230	Methylnaphthimidazole	1930
Methylbenzylideneacetoacetica	eid	1330	Methyl nonyl ketone	1510
Methylbenzylidenebisacetoacet		2000	Methyloxyethylamine	1610
		1220	Methylphonylonediamine	
acid		1330	Methylphenylenediamine	1630
Methylbenzyl mercaptan		1230	Methylphenylisorosinduline	1930
Methylbenzyl thiocyanate		1230	Methylpropylbenzopyrone	1910
Methyl bromoethyl ketone		1510	Methylpropylbenzopyrone car-	
Methyl chloroethyl ketone		1510	boxylic acid	1910
Methylcinnamic acid		1330	Methylpropylpyrazole carboxylic	
Methylbenzyl mercaptan Methylbenzyl thiocyanate Methyl bromoethyl ketone Methyl chloroethyl ketone Methylcinnamic acid Methylcoumarin		1330	Methylketocyclohexane carboxylic acid	1930
	***	1000		7000

31 .1 1 7 1 1		1 = 10	X		********
Methylpseudoquinol		1540	Nicoteme	1640,	
Methylpseudothiourea		1310	Nicotelline Nicotimine Nitraminomethylpyrimidine	1650.	
Methylpseudourea		1310	Nicotimine	1650,	3010
Methylpurine Methylpurone		1930	Nitraminomethylpyrimidine		1930
Methylpurone		1930	Nitroacetic acid		1310
Methylpyrazolone		1930	Nitroaminomesitylenic acid		1330
Methylpyridine		1930	Vitroaniline		1620
Methylpyrimidine		1930	Nitroaniline Nitroanthracene Nitroanthraquinone Nitrobenzene		1130
Methylrosindone		1930	Vitramethraninano		1530
		1210	Vitus homens		1130
Methyl sulphide			Nitrobenzene		1450
Methylthicallophanic acid		1310	Aurobenzene-azo-acetone d		1 14 .
Methyltropan		1640	boxylic acid		1720
Methyltropidine		1640	Nitrobenzene sulphonic acid		1330
Methylumbelliferone	1910,	1330	Nitrobenzoic acid		1330
Methyluracil Milk Milk sugar		1930	Nitrobenzoyl chloride		1330
Milk		6500	Nitrobenzoyleyanacetic acid		1330
Milk sugar		1820	Nitrobenzylideneaniline		1630
Molasses Morphidine Morphine Morpholine		6500	Vitroerotonie acid		1320
Morphidina		3010	Nitrocrotonic acid Nitrocytisine		1930
Morphidine			Military (ISING Laborator		
Morphine		6500	Nitrodimethylanilinephthale		1910
Morpholine	1940,		Nitrodimethyltoluidine		1630
Mucoanindobromic acid		1320	Nitrodiphenylfluorindine		1930
Mucobromic acid		1320	Nitrodiphenyl sulphone		1330
Mucochloric acid		1320	Nitrodiphenyl sulphone Nitroformic aldehyde		1410
Mucophenoxybromic acid		1320	Nitroformic aldehydeph hydrazone Nitrofurfurane	envl-	
Mucotoluidochloric acid		1320	bydrazone	, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	1630
Mucoxylidochloric acid		1320	Vitrofurfurana		1910
Myroono		1120	Vituum athalam ballifanana		1910
Managed			Nitromethylumbelliferone		
Myrcene Myrcenol Myristic acid Naphthalene		1220	Nitronitrosobenzene		1130
Myristic acid		1310	Nitrooxyaminoacetophenone		1530
Naphthalene		1130	Nitrooxybenzoic acid		1330
Naphthalene-azo-cresol		1720	Nitrophenol		1230
Naphthalene-azo-phenol		1720	Nitrophenylacetic acid		1330
Myrcenol Myristic acid Naphthalene Naphthalene-azo-cresol Naphthalene-azo-phenol Naphthalene-azo-thymol		1720	Nitrophenylfluorindine		1930
Naphthalene-azoxy-naphthaler	ie	1720	Nitrophenylmethylbenzeneaz		
Naphthalene-diazoamino-naph	tha-		pyrazolone		1930
lene		1740	Nitrophenyl sulphides		1230
Naphthalene tetrahydride		1140	Nitrophenyl tolyl oxide		1230
Vanhthalana thiasulphania aci		1330			1330
Naphthalene thiosulphonic aci	CL		Nitrophthalic acid		
Naphthaquinoline dicarbox	1.	1930	Nitrophthalimide Nitrosolenzene Nitrosoethylxylidine Nitrosophenol Nitrosophenylhydroxylamine		1330
Napathaquinoime dicarbox	Auc		Altrosobenzene		1130
acid Naphthaquinone		1930	Nitrosoethylxylidine		1630
Naphthaquinone		1530	Nitrosophenol		1230
Naphthatetrazine-tetraacetic a	cid	1930	Nitrosophenylhydroxylamine		1630
Naphtheurhodol Naphthimidazole		1930	Nitrosoxylene Nitrosoxylenol		1130
Naphthimidazole		1930	Nitrosoxylenol		1230
Naphthimidazolone dihydride		1930	Nitrostilbazole		1930
Naulthol		1230	Nitrosulphobenzamide		1330
Naphthol Naphthol glucoside		1850	Nitrosulphobenzoic acid		1330
Naphthylallophanic acid			Vitrostaluono		1130
Vanhthalania		1310	Nitrotoluene Nitrotoluic acid		
Naphthylamine Naphthylbiuret		1630	Nitrotoluic acid		1330
Naphthylbiuret		1310	Nitrotolylhydrazine		1630
Naphthylenedimethylurea		1930	Nitrotriiodopyrrole		1930
Naphthylhydrazine		1630	Nonane dicarboxylic acid		1310
Naphthylisoheptylene		1130	Nonvlacetamide		1610
Naphthylisopropyl alcohol		1230	Nonyl alcohol		1210
Naphthylpropylene		1130	Norcaradiene carboxylic acid		1340
Naphthylthioallophanic acid		1310	Noreupittone		1230
Naphthylurea		1310	Vintmag oil		6500
			Nutmeg oil		6500
Nataloïn Neroli essence		1240	Noreupittone Nutmeg oil Oats Oatmeal		6500
Neroli essence		6500	Oatmeal		(1.3(71)

Octane		1110	Oxydimethylglutaric acid	1310
Octinoic acid		1320	Oxydiphenylamylketocyclopentene	1540
Octinyl alcohol		1220	Oxydiphenylbenzylideneamyl-	
Octoic anhydride		1310	ketocyclopentene	1540
Octyl alcohol		1210	Oxydiphenyldimethylketocyclo-	
Octylene Oils Oleic acid Opianic acid Opianic acid		1120	pentene	1540
Oils		6500	Oxydiphenylethylketocyclopentene	
Oleic acid		6300	Oxydiphenylketopentene	1540
Olein		6500	Oxydiphenylpropylketocyclopen-	
Opianic acid		1330	tene	1540
Opianylidene-aminophenol		1330	Oxydiphenyl sulphone	1330
Opium		6500	Oxyethylamine	1610
Orange oil		6500	Oxyethylaniline	1630
Orange flower essence		6500	Oxyethylaniline Oxyethylbutylamine	1610
Oroxylin 1	860,	5010	Oxyethyldiisoamylamine	1610
Orramannia saul		1350	Oxyethyldiisobutylamine	1610
Osyritrin Oxalacetic acid Oxalic acid Oxalocrotonic acid Oxanilide Oxyrames Oxyraminoproblemana		1850	Oxyethyldipropylamine	1610
Oxalacetic acid		1310	Oxyethylheptylamine	1610
Oxalic acid		1310	Oxyethylisoamylamine	1610
Oxalocrotonic acid		1320	Oxyethylnitramine	1610
Oxanilide		1630	Oxyethylpropylamine	1610
Oximes		1630	Oxyethylpropylamine Oxyfenchenic acid	1340
Oxyacetophenone		1530	Oxyhexahydrodimethylbenzoic	
Oxyaminonaphthaquinone		1530	acid	1340
Oxyaminophenylmethylquinoxa	1-	1.,,,,,,,	Oxyhexamethyltriaminotriphenyl-	2020
line		1930	methane	1230
Oxyaminophenylquinoxaline		1930	Oxyhexane dicarboxylic acid	1310
Oxyanthragainone		1530	Oxyhexane tricarboxylic acid	1310
0 1 1 1 11		1330	Oxyheptane tricarboxylic acid	1310
		1530	Oxyheptoic acid	1310
Oxybenzylideneaniline		1630	Oxyhydrindene	1240
Oxybenzylidenebisbarbituric ac		1930	Oxyhydrindene Oxyisopropylamine Oxymaleïc acid	1610
Oxybenzylidenediacetophenone		1530	Oxymologo acid	1320
Oxybenzylidene indeneno		1530	Oxymateic acid	1910
Oxybetizyiidene-indanone		1320	Oxymethylbenzopyrone	1910
Oxybutenoic acid Oxybutylamine Oxybutyric acid Oxycamphene Oxycamphor carboxylic acid			Oxymethylconmore	1910
Oxybutyranine		1610	Oxymethylcoumarilic acid	1910
Oxyganyhana		1310	Oxymethylcoumarone	1910
Oxycamphene		1240	Oxymethylenecamphorphosphinic	2000
Oxycampnor carboxyne acid		1340	acid	2000
Ozycarboxyphenylaminoflavind	-11	T (1910)	Oxymethylenecyanacetic acid	1320
Time cmoride		1930	Oxymethyleneglutaconic acid	1320
Oxycinnamonitrile		1330	Oxymethylethylacetic acid	1310
line chloride Oxycinnamonitrile Oxycyanolutidine		1930	Oxymethyl ethyl ketone	1510
Oxycycloheptane carboxylic ac	21d	1340	Oxymethylethylpyrotartaric acid	1310
Oxycytisine Oxydase Oxydiethylamine		1930	Oxymethylfurfuraldehyde	1910
Oxydase		8010	Oxymethylnaphthaphenazine	1930
Oxydiethylamine		1610	Oxymethylpurine Oxymethylrosindone Oxynaphthaphenazine	1930
Oxydiethylaminoanthraquinone	9		Oxymethylrosindone	1930
sulphonic acid		1330	Oxynaphthaphenazine	1930
Oxydihydrocampholytic acid Oxydihydroindene		1340	Oxynaphthoic aldehyde	1430
Oxydihydroindene		1240	Oxyoctane tetracarboxylic acid	1310
Oxydimethylaminobenzylbenzo	10		Oxyoctane tricarboxylic acid	1310
acid		1330	Oxypentane dicarboxylic acid	1310
Oxydimethylbenzimidazole Oxydimethyl coumarone Oxydimethylcyclopentane boxylic acid		1930	Oxyphenylacetic acid	1330
Oxydimethyl coumarone		1910	Oxyphenylaminonaphthaphena-	
Oxydimethylcyclopentane ca	ar-		zine	1930
boxylic acid		1340		1930
Oxyumethylevelopropane diea	I'			1330
boxylic acid		1340	Oxyphenylpyridazone	1930
Oxydimethylethylketocyclopen-			Oxyphthalic acid	1330
tane dicarboxylic acid		1340	Oxypropionic acid	1310
*				

Oxypurine		1930	Phenyl borate	1230
Oxyquinol		1230	Phenyl borobromide	2000
Oxyquinolylmethylphthalid	e	1940	Phenylbutane tricarboxylic acid	1330
Oxyvaleric acid Parellinic acid		1310	Phenylcarbiminopyrrolidine car-	
Parellinic acid		1350	boxylic acid Phenylchloramine	1930
Parietin		5010	Phenylchloramine	1630
Peas		(5500)	Phenylchlorophenylenediamine	1630
Pectenine		3010	Phenylcyclopentanone carboxylic	
Pectin		1840	acid	1340
Parietin Peas Pectenine Pectin Pentamethoxydiphenyl met	hvlene		Phenylcyclopentanone dicarboxy-	
diketone		1530	lic acid	1340
Pentane tricarboxylic acid		1310	Phenylcyclotetramethylenepyrazo-	
Pentengia agid		1320	lone	1930
Pentinene Pentosan Peppermint oil Pepsin Perphthalic acid Perterephthalic acid Petit-grain essence		1120	Phenyldibenzophosphinic acid	2000
Pentosan		1840	Phenyldicarbylamine	1930
Peppermint oil		6500	Phenyldimethylpyrazolone	1930
Pensin		8010	DI 11:1: 1 : 11	1310
Pernhthalic acid		1330		2000
Perterent thalic acid		1330	Phenylditalylphosphine	2000
Petit grain essence		6500	Phenylditolylphosphine oxide	
Phenacylidenebenzamidine			Phenylenebromodiamine	1630
T Henacy indene benzaminine		1630	Phenylenediamine	1630
Phenacyllevulic acid		1330	Phenylenedibromodiamine	1630
Phenanthraquinone	. 1	1530	Phenylenedichlorodiamine	1630
Phenanthrarosinduline chlo		1930	Phenylenedimethyldiamine	1630
Phenanthrazine		1930	Phenylenedimethylurea	1930
Phenanthroxazine		1940	Phenylene diphenyl sulphone ke-	7 500
Phenethyl alcohol		1230	tone Phenyleneguanidine	1530
Phenethyl thiocyanate		1230	Phenyleneguanidine	1930
Phenetole		1230	Phenylenemethyldiamine	1630
Phenetylaniline		1630	Phenylenephenyldiamine	1630
Phenethyl thiocyanate Phenetylaniline Phenetyltoluidine		1630	Phenylenetetraphenyldiamine	1630
Phenoaminocycloheptane		1640	Phenylethylhydantoïn	1930
Phenoketocycloheptane		1540	Phenylethylidenebistetronic acid	1910
Phenol	1230,	6300	Phenyl ethyl ketone	1530
Phenol disulphonic acid		1330	Phenylethylphenylphosphine	2000
Phenolphthalein		1910	Phenylethylphenylphosphine ox-	
Phenol sulphonic acid		1330	ide	2000
Phenoxozone		1910	Phenylethylphenylphosphinic acid	2000
Phenoxycrotonic acid		1320	Phenylethylphenylphosphinous	
Phenoxyethylamine		1610	acid	2000
Phenoxymethylethoxybenzi	mid-	1010	Phenylethylpseudothiourea	1310
azole Phenylacetamidine Phenylacetic acid Phenylacetonitrile Phenyladenine Phenylaminocyanacrylic ac	mic	1930	701 1 1 1 1 1	1310
Phenylacetamidine		1630		1930
Phonylacotic said			Phenylethylpyrazolone	
Phonylacetre acid		1330	Phenylfluorindine	1930
Dhonaladanina		1330	Phenylglucocoumaronitrile	1850
Phandania	1.1	1930	Phenylguanidine	1310
Thenylaminocyanacrylic ac	101	1320	Phenyl heptinyl ketone	1530
Thenylaminodiphenylmuorn	name	1930	Phenylhydantoïn Phenylhydrazine	1930
Phenylaminoflavinduline ch	loride	1930	Phenylhydrazine	1630
Phenylaminophenyldithiodi	azolone		Phenylhydrazonecyanacetic acid	5 000
Phenylaminopropionic acid		1310	1310,	5020
Phenylamylpyrazole Phenylbenzimidazole		1930	Phenylhydrazone of nitroformic	
Phenylbenzimidazole		1930	aldehyde	1410
Phenylbenzoylbutyric acid		1330	Phenylhydrazones of methyl ethyl	
Phenylbenzyldimethylamm	onium		diketone	1510
salts		1630	diketone Phenylhydroxylamine	1630
Phenylbenzylhydantoin		1930	Phenyliminodiphenylthiodiazoline	1940
Phenyl benzyl ketone		1530	Phenyliminophenylacetonitrile	1330
Phenylbenzylmethylallylam	mo-		Phenyliminophenyldimethylpyra-	
nium salts Phenylbiuret		1630	zole	1930
Phenylbiuret		1310	Phenylisobutylhydantoïn	1930
			* *	

101 22 11 1	1000	701 1 1 1 1 1 1		1000
Phenylisopropenylhydantoïn	1930	Phenyl tolyl oxide	***	1230
Phenylisopropyl alcohol	1230	Phenyl tolyl oxide Phenyl tolyl phosphine		2000
Phenylmethylaminoacetic acid	1310	Phenyltolylphosphinic acid		2000
Phenylmethylcyanamide	1310	Phenyltolylphosphinous acid		2000
Phenylmethylcyclotetramethylene-		Phenyl tolyl sulphone		1330
pyrazolone	1930	Phenyltolylthiotriazolonethio	d	1930
pyrazolone Phenylmethylenedinaphthol	1230	Phenyltriazole		1930
Phenylmethylenedinaphthyl oxide	1910	Phenyltricarballylic acid		1330
Phenyl methylene heptinyl dike-		Phenyluraminopentenoic acid		1320
tone	1530	Phenylurea		1310
Phenylmethylethylpvrazoline	1930	Phenylurea Phenylvaleric acid Phosphines		1330
Phonylmothylbydantoin	1930	Dhambina		2000
Phenylmethylhydantoïn		Phosphines		
Phenylmethylhydrazidine Phenylmethylisobiuret	1410	Phosphinodiphenylmethane		2000
Phenylmethylisobiuret	1310	Phthalaldehydic acid		1330
Phenylmethylpseudothiourea	1310	Phthalic acid		1330
Phenylmethylpseudourea	1310	Phthalic acid peroxide		1330
Phenylmethylpyrazole carboxylic		Phthaliminobromovaleric ac	id	1330
acid	1930	Phthalyl chloride		1330
acid Phenylmethylpyrazole dicarboxylic	,	Picoline Pieric acid Pilocarpine Pilocereine Piluvic acid Pimaric acid Pimelic acid Pinene Piperidine		1930
acid	1930	Pierie acid		1230
Phenylmethylpyrazolone	1930	Pilocarpine	1940,	
Phenylmethylpyridazone	1930	Pilocoroine	1010,	3010
Phonelmothylpyridazone	1990	Pilocereine	1350.	
Phenylmethylpyridazone carboxy-	1020	Piluvic acid		
lic acid Phenylmethyltriazole	1930	Pimaric acid		1350
Phenylmethyltriazole	1930	Pimelic acid		1310
Phenylnaphthimidazole	1930	Pinene		1140
Phenylnaphthylcarbazole	1930	Piperidine		1930
Phenylnitrobenzeneazopyrazolone		Piperidino-acetic acid		1930
acetic acid	1930	Piperidinoflavinduline chlor	ide	1930
acetic acid Phenyloxalimide Phenyloxanthranol	1660	Piperidylthioaldehydocarba		
Phenyloxanthranol	1540	acid		1310
Phenylphenanthrarosinduline	1010	Pinerine		3010
	1930	Plumiovido		1850
701 7 7 7 7 7 7	1630	Plumieride		
701 22 2 2 2 2 4 2 4 7		acid Piperine Plumieride Potatoes Propenylanisole	• • •	6500
Phenylphenylphosphinic acid	2000	Propenylanisole		1230
Phenylphenylphosphinous acid	2000	Propenvipnenoi	* * *	1230
Phenylphthalimide	1330	Propionic acid	* * *	1310
Phenylpropargyl alcohol	1230	z ropion j two out work in		1310
Phenylpropionic acid	1330	Propionylacetonitrile		1310
Phenylpropylpyrazolone	1930	Propionylvaleric acid	* * *	1310
Phenylpseudocumylchlorophos-		Propyladipic acid		1310
phine i	2000	Propylamine Propylbenzene		1610
Phenylpseudocumylethylphosphin	e 2000	Propylbenzene		1130
Phenylpseudocumylphosphine		Propylbenzene hexahydride		1140
oxide	2000	Propylene		1120
Phenylpseudocumylphosphinic aci	d 2000	Propylglutaric acid		1310
Phenylpyrazole carboxylic acid		Propyl isopropyl ketone		1510
Phenylpyrazolonebenzeneazoaceti		Propylpyrazolone carboxyla		
2 4 7 7 m	3000	Drotoida	mue	1930
acid Phenylpyrrylpropionic acid	1090	Proteids Protopine Pseudoacetophenone	***	4000
Thenylpyrrylpropionic acid	1930	rrotopine	* * 4	3010
Phenylsemithiocarbazide carboxy-		Pseudoacetopnenone	* * *	1230
lie acid		Pseudocumene hexahydride		1140
Phenyl sulphocyanide		Pseudocumidine		1630
Phenylthicallophanic acid		Pseudocumyl borobromide		2000
Phenylthiobiazolone-anil-thiol	. 1940	Pseudocumyl boroxide		2000
Phenylthiobiazolone-thiomethane		Pseudoquinol		1540
Phenylthiocarbamic acid		Pseudothioureas	***	1310
		Pseudoureas	•••	1310
Phenylthiodiazolone	. 1940			1350
Phenyltolylethylphosphine	. 2000	Psoromic acid	* * *	1310
Phenyl thiocyanacetate Phenylthiodiazolone Phenyltolylethylphosphine Phenyltolylglyoxaline	. 1930	Toylia wax	• • •	
a henyitory igivoxanine	. 1990	Psyllostearic acid		1310

							1
Psyllostearyl al	cohol		1210,	1240	Scopolamine		3010
Purgic acid				1310	Selenocyanic acid		1310
Purine	,		1930,	6300	Semicarbazide		1310
Purone				1930			6500
Pyrazole tricarl	oxylic	acid		1930	Sesame oil		1350
Pyrazoline trica	rboxvl	ic acid	l	1930			1350
Pyridazone Pyridine				1930	Starch Stearic acid		1840
Pyridine				1930	Stearic acid		1310
Pyridine betaïne	е			1930	Stictaurin		5010
Pyrocatechin				1230	64 1		1240
Pyrocatechol Pyrocatechol				1230	Storesmol Strophanthus oil		6500
Pyrocatechol-ca:	rhohvd	razone		1530	Stevenine		3010
				1230	Strychnine Styrax		
Pyrogallic acid				1230	Styrax		6500
Pyrogallol					Styryl ennyl ketone		1530
Pyrogallol disul		acia		1330	Succinic acid		1310
Pyromellitic aci		* * *		1330	Succinimide-quinaldine		1930
Pyromucic acid				1910	Sucramine Sucrose	. 1330,	
Pyrotartaric aci	d			1310	Sucrose		1820
Pyrrole Pyruvic acid Quinic acid Quinide Quinide				1930	Sugar		6500 +
Pyruvic acid				1310	Sugars	. 1800,	6300
Quinic acid				1340	Sulphobenzamide		1330
Quinide				1340	Sulphobenzoic acid		1330
Quinine				3010	Sulphobenzoic imide		1330
Quinide Quinine Quinol				1230	Sulphocyanides		1310
Quinol-carbohyo	lrazon	e		1530	Sulphocyanogen		1950
				1930	Sulphones		1330
Quinoline Quinone				1530	Sulphosalicylic acid		1330
Quinone tetrahy				1540	Sulphur dyestuffs		5020
Quinophthaline			1930.	5020	Sulphydrodiphenyltriazolo		1930
			1940.	5020	Sulphydroutphenyllmingtol	one	1340
Quinophthalone			- /	1940	Sulphydrophenyliminotoly	minoura-	
Quinophthalone					zoline		1940
Quinosuccinone				1940	Sulphydrophenylmethyltr		1930
Quinoxaline-dia			1000	1930	Sulphydrophenylphenylim	motnio-	7040
Rasamala resin			1860,		diazoline		1940
Raspberry juice				6500	Sulphydrophenylthiodiazo		1940
Resin oil				6500	Sulphydrotolylthiodiazolo	ne	1940
Resins Resorcin Resorcinol				1860	Tannin Tar		6500
Resorcin				1230	Tar		6500
Resorcinol				1230	Tartaric acid		1310
Resorcinol-carbo	ohydra	zone		1530	Tea Tecomin		6500
Resorcylic acid				1330	Tecomin		5020
Resorcylmaleïc				1330	Terpinene oxide oxime		1640
Retenequinone				1530	Terpineol		1240
Rhodamines				5020	Tetraaminophenylanthran		1630
Rhubarb root				6500	Tetrabenzyltetrazone		1740
D.3.1.							
-1000IIIII				1850			1910
Roborat				1850 6500	Tetrabromocoumarone		1910 1230
				6500	Tetrabromocoumarone Tetrabromocresol		1230
Rosewood oil	•••	•••		$6500 \\ 6500$	Tetrabromocoumarone Tetrabromocresol Tetrabromodimethylcoum	arone	123(191(
Rosewood oil Rue oil	•••			6500 6500 6500	Tetrabromocoumarone Tetrabromocresol Tetrabromodimethylcoumaretrabromoethylpseudoqu	arone	1230 1910 1540
Rosewood oil Rue oil Saccharin			 1330,	$6500 \\ 6500 \\ 6500 \\ 1660$	Tetrabromocoumarone Tetrabromocresol Tetrabromodimethylcoum Tetrabromoethylpseudoqu Tetrabromoethylpseudoqu	arone inol uinol	123(191(154(154(
Rosewood oil Rue oil Saccharin Saffron			 1330, 5020,	6500 6500 6500 1660 6500	Tetrabromocoumarone Tetrabromocresol Tetrabromodimethylcoum Tetrabromoethylpseudoqu Tetrabromoethylpseudoqu	arone inol uinol	1230 1910 1540 1540 1230
Rosewood oil Rue oil Saccharin Saffron Salazinic acid			 1330, 5020, 	6500 6500 6500 1660 6500 1350	Tetrabromocoumarone Tetrabromocresol Tetrabromodimethylcoumarone Tetrabromoethylpseudocumarone thylpseudocumarone Tetrachlorocresol Tetrachloromethane	arone inol uinol	123(191(154(154(123(111(
Rosewood oil Rue oil Saccharin Saffron Salazinic acid Salicylic acid			1330, 5020, 	6500 6500 6500 1660 6500 1350 6300	Tetrabromocoumarone Tetrabromocresol Tetrabromodimethylcoumarone Tetrabromoethylpseudoqu Tetrabromomethylpseudoqu Tetrachlorocresol Tetrachloromethane Tetrachloromethylpseudoqu	arone inol uinol	1230 1910 1540 1540 1230
Rosewood oil Rue oil Saccharin Saffron Salazinie acid Salicylic acid Salicylic aldebye	 		1330, 5020, 	6500 6500 6500 1660 6500 1350 6300 1430	Tetrabromocoumarone Tetrabromocresol Tetrabromodimethylcoumarotrebromoethylpseudoqu Tetrabromomethylpseudoqu Tetrachlorocresol Tetrachloromethane Tetrachloromethylpseudoqu Tetrachloromethylpseudoqu Tetrachloromydiethylamin	arone inol quinol uinol	123(191(154(154(123(111(154(
Rosewood oil Rue oil Rue oil Saccharin Saffron Salazinic acid Salicylic acid Salicylic aldehyt Sandarac resin			1330, 5020, 	6500 6500 6500 1660 6500 1350 6300 1430 1860	Tetrabromocoumarone Tetrabromocresol Tetrabromodimethylcoumarone thylpseudogu Tetrabromoethylpseudogu Tetrachlorocresol Tetrachloromethane Tetrachloromethylpseudogu Tetrachloromethylpseudogu Tetrachloroxydiethylamin anthraquinone	arone inol uinol uinol	123(191(154(154(123(111(154(153(
Rosewood oil Rue oil Saccharin Saffron Salazinic acid Salicylic acid Salicylic aldehy Sandarac resin Sanguinarine			1330, 5020, 	6500 6500 6500 1660 6500 1350 6300 1430 1860 3010	Tetrabromocoumarone Tetrabromocresol Tetrabromodimethylcoumarone Tetrabromoethylpseudoou Tetrachloromethylpseudoou Tetrachloromethane Tetrachloromethylpseudoou Tetrachloromethylpseudoou Tetrachloromethylpseudoou Tetrachloromethylpseudoou Tetrachloromethylpseudoou Tetrachlorophenylenediam	nrone inol uinol uinol io-	123(191(154(154(123(111(154(153(163(
Rosewood oil Rue oil Saccharin Saffron Salazinic acid Salicylic acid Salicylic aldehy Sandarac resin Sanguinarine			1330, 5020, 	6500 6500 6500 1660 6500 1350 6300 1430 1860 3010 1910	Tetrabromocoumarone Tetrabromocresol Tetrabromodimethylcouma Tetrabromoethylpseudoqu Tetrachlorocresol Tetrachloromethylpseudog Tetrachloromethylpseudog Tetrachloromethylpseudog Tetrachloromethylpseudog Tetrachlorocydiethylamin anthraquinone Tetrachlorophenylenediam Tetradecyl alcohol	nrone inol uinol uinol io-	123(191(154(154(123(111(154(153(
Rosewood oil Rue oil Saccharin Saffron Salazinic acid Salicylic acid Salicylic aldehy Sandarac resin Sanguinarine	 		1330, 5020, 1330,	6500 6500 6500 1660 6500 1350 6300 1430 1860 3010 1910 1850	Tetrabromocoumarone Tetrabromocresol Tetrabromoethylpseudoqu Tetrabromoethylpseudoqu Tetrabromomethylpseudoqu Tetrachlorocresol Tetrachloromethane Tetrachloromethylpseudoq Tetrachloromyliethylamin anthraquinone Tetrachlorophenylenediam Tetradecyl alcohol Tetraethenyl disulphone t	arone inol uinol ino- ine etrasul-	1230 1910 1540 1540 1230 1110 1540 1530 1630 1210
Rosewood oil Rue oil Saccharin Saffron Salazinic acid Salicylic acid Salicylic aldehy Sandarac resin Sanguinarine	 dle		1330, 5020, 1330, 	$\begin{array}{c} 6500 \\ 6500 \\ 6500 \\ 6500 \\ 1660 \\ 6500 \\ 1350 \\ 6300 \\ 1430 \\ 1860 \\ 3010 \\ 1910 \\ 1850 \\ 6500 \\ \end{array}$	Tetrabromocoumarone Tetrabromocresol Tetrabromocimethylcoumarone Tetrabromoethylpseudogu Tetrachlorocresol Tetrachloromethane Tetrachloromethylpseudogu Tetrachloromethylpseudogu Tetrachlorocydiethylamin anthraquinone Tetrachlorophenylenediam Tetradecyl alcohol Tetraethenyl disulphone tephide	arone inol uinol ino- ine etrasul-	123(191(154(154(123(111(154(153(163(121(192(
Rosewood oil Rue oil Saccharin Saffron Salazinic acid Salicylic acid Salicylic aldehy Sandarac resin Sanguinarine Santonin	 		1330, 5020, 	6500 6500 6500 1660 6500 1350 6300 1430 1860 3010 1910 1850 6500 1310	Tetrabromocoumarone Tetrabromocresol Tetrabromoethylpseudogu Tetrachloromethylpseudogu Tetrachloromethane Tetrachloromethylpseudogu Tetrachloromethylpseudogu Tetrachloromethylpseudogu Tetrachloromethylpseudogu Tetrachloromethylpseudogu Tetrachlorophenylenediam Tetrachlorophenylenediam Tetradecyl alcohol Tetraethenyl disulphone t phide Tetraethenylhexasulphide	arone inol uinol io- ine etrasul-	123(191(154(154(123(111)(154(153(163(121(192- 192(
Rosewood oil Rue oil Rue oil Saccharin Saffron Salazinic acid Salicylic acid Salicylic aldebye Sandarac resin Sanguinarine Santonin Saponins Saponins Sarcolactic acid	 		1330, 5020, 	$\begin{array}{c} 6500 \\ 6500 \\ 6500 \\ 6500 \\ 1660 \\ 6500 \\ 1350 \\ 6300 \\ 1430 \\ 1860 \\ 3010 \\ 1910 \\ 1850 \\ 6500 \\ \end{array}$	Tetrabromocoumarone Tetrabromocresol Tetrabromoethylpseudoqu Tetrabromoethylpseudoqu Tetrabromomethylpseudoqu Tetrachlorocresol Tetrachloromethane Tetrachloromethylpseudoq Tetrachloromyliethylamin anthraquinone Tetrachlorophenylenediam Tetradecyl alcohol Tetraethenyl disulphone t	arone inol uinol io- ine etrasul-	123(191(154(154(123(111(154(153(163(121(192(

				11 (/)
Tetrahydrodimethylbenzoic acid	1340	Toluene dihydride		1140
Tetrahydroisophthalic acid Tetrahydronaphthylamine	1340			1140
Tetrahydronaphthylamine	1640			1330
Tetrahydrooxynhtholia acid	1340			1330
Totrobydrouningling	1930	Toluene thiosulphonic acid .		1330
Tetrahydrooxyphthalic acid Tetrahydroquinoline Tetrahydrouric acid Tetraiodopyrrole	1930	Toluin said		1330
retranydrouric acid				1630
Tetraiodopyrrole	1930	Toluidine		1 (10)(1
Tetramethoxydiphenylethylene	1230	Toluketocyclopentane-azine ca		1090
Tetramethyldiaminocycloheptene	1640			1930
Tetramethyldiaminodiphenylme-		Toluquinol		1230
thane	1630	Toluquinoxalinediacetic acid .		1930
Tetramethyldiaminodiphenyloxide	1630			1330
Tetramethyldiaminophenyloxan-		Tolylallophanie acid		1310 -
thranol	1.54()	Tolylaminotoluquinone tolylimic	de	1530 -
Tetramethylenecarbinol	1240	Tolylbenzylphosphinic acid .		2000
	1210	Tolylbiuret		1310
Tetramethylene glycol	1930			1230
Tetramethylpurone Tetranitrobenzene		Tel-1 handburnide		2000
Tetranitrobenzene	.1130	Tolyl poropromide		
Tetraoxydiphenylethylene	1230	Totyl boroxide		2000
Tetraoxydiphenylethylene Tetraoxyhexahydrobenzene	1240	Tolvidiethviphosphormethviketo)-	1010
Tetraphenylcyclopentene	1140	betaïne Tolyldiethylphosphorphenylketo		1940
Tetraphenylcyclopentene Tetraphenylcyclopentenol	1240	Tolyldiethylphosphorphenylketo)-	
Tetraphenylcyclopentenolone	1540	betaïne		1940
Tetraphenylpiperazine	1930	Tolyldimethyldihydropyridine		
	1930	dicarboxylic acid		1930
Tetraphenyltetrazoline	, 1910			1630
		Tolylenedianine		1630
Thebenidine 1950	, 3010	V		1310
Theine	1930			
Thiazole	1940	Tolylglutaric acid		1330
Thioallophanic acid	1310			1630
Thiobenzoic acid	1330	Tolyliminophenylacetonitrile		1330
Thebenidine 1930 Theine Thiazole Thioallophanic acid Thiocarbamic acid Thiocarbimide Thiocarbonic acid Thiocarbonic acid Thiocyanates Thiopyanic acid Thiopyanic acid Thiopyanic acid Thiomydodicarbonic acid Thiomydodicarbonic acid	1310	Tolylmethylcyclohexenone		1540
Thiocarbimide	1310	Tolylmethylcyclohexenone dica	11°-	
Thiocarbonic acid	1310			1340
This even a tog	1310			1330
Thiocyanates	1310			1330
Thioeyanic acid	1310			1630
Thioglycollic acid		Torvibileny renedialism		
A TATO TATALO GAZO GAZO GAZO GAZO GAZO GAZO GAZO GAZ	1310	Tolylphthalimide		1330
A TATO TATALO GAZO GAZO GAZO GAZO GAZO GAZO GAZO GAZ	1920	Tolylthicallophanic acid		1310
Thiophenal-aniline Thiophenic aldehyde	$1920 \\ 1920$	Tolylthiobiazolone-anil-thiol		1310 1940
Thiophenal-aniline Thiophenic aldehyde	1920	Tolylthiobiazolone-anil-thiol Tolylthiobiazolone-thiomethane		1310 1940 1940
Thiophenal-aniline Thiophenic aldehyde Thiophenidene-amino-thiazole	$1920 \\ 1920$	Tolylthiobiazolone-anil-thiol Tolylthiobiazolone-thiomethane		1310 1940 1940 1230
Thiophenal-aniline Thiophenic aldehyde Thiophenidene-amino-thiazole Thiophenidene-aniline	$1920 \\ 1920 \\ 1920$	Tolylthiobiazolone-anil-thiol Tolylthiobiazolone-thiomethane Tolyl thiocarbimide		1310 1940 1940
Thiophenal-aniline Thiophenic aldehyde Thiophenidene-amino-thiazole Thiophenidene-aniline Thiophenidenediaminothiazole	1920 1920 1920 1920	Tolylthiobiazolone-anil-thiol Tolylthiobiazolone-thiomethane Tolyl thiocarbimide Tolylurea Tragacanthose	•••	1310 1940 1940 1230
Thiophenal-aniline Thiophenic aldehyde Thiophenidene-amino-thiazole Thiophenidene-aniline Thiophenidenediaminothiazole Thiophenidene-toluidine Thiophenidene-toluidine	1920 1920 1920 1920 1920 1920	Tolylthiobiazolone-anil-thiol Tolylthiobiazolone-thiomethane Tolyl thiocarbimide Tolylurea Tragacanthose		1310 1940 1940 1230 1310
Thiophenal-aniline Thiophenic aldehyde Thiophenidene-amino-thiazole Thiophenidene-aniline Thiophenidenediaminothiazole Thiophenidene-toluidine Thiophenidene-toluidine	1920 1920 1920 1920 1920 1920 1310	Tolylthiobiazolone-anil-thiof Tolylthiobiazolone-thiomethane Tolyl thiocarbimide Tolylurea Tragacanthose Tragacanthxylanbassoric acid		1310 1940 1940 1230 1310 1810
Thiophenal-aniline Thiophenic aldehyde Thiophenidene-amino-thiazole Thiophenidene-aniline Thiophenidenediaminothiazole Thiophenidene-toluidine Thiophenidene-toluidine	1920 1920 1920 1920 1920 1920 1920 1310 1230	Tolylthiobiazolone-anil-thiof Tolylthiobiazolone-thiomethane Tolyl thiocarbimide Tolylurea Tragacanthose Tragacanthxylanbassoric acid		1310 1940 1940 1230 1310 1810 1350 1630
Thiophenal-aniline Thiophenic aldehyde Thiophenidene-amino-thiazole Thiophenidene-aniline Thiophenidenediaminothiazole Thiophenidene-toluidine Thiophenidene-toluidine	1920 1920 1920 1920 1920 1920 1920 1310 1230 1310	Tolylthiobiazolone-anil-thiol Tolylthiobiazolone-thiomethane Tolyl thiocarbimide Tolylurea Tragacanthose Triaminoanisole Triaminomethylpyrimidine		1310 1940 1940 1230 1310 1810 1350 1630 1930
Thiophenal-aniline Thiophenic aldehyde Thiophenidene-amino-thiazole Thiophenidene-aniline Thiophenidenediaminothiazole Thiophenidene-toluidine Thiophenidene-toluidine	1920 1920 1920 1920 1920 1920 1310 1230 1310 6500	Tolylthiobiazolone-anil-thiol Tolylthiobiazolone-thiomethane Tolyl thiocarbimide Tolylurea Tragacanthose Triaminoanisole Triaminomethylpyrimidine		1310 1940 1940 1230 1310 1810 1350 1630 1930 1720
Thiophenal-aniline Thiophenic aldehyde Thiophenidene-amino-thiazole Thiophenidene-aniline Thiophenidenediaminothiazole Thiophenidene-toluidine Thiophenidene-toluidine	1920 1920 1920 1920 1920 1920 1310 1230 1310 6500 1930	Tolylthiobiazolone-anil-thiol Tolylthiobiazolone-thiomethane Tolyl thiocarbimide Tragacanthose Tragacanthxylanbassoric acid Triaminoanisole Triaminomethylpyrimidine Triazobenzoic acid Triazobenzoic aldehyde		1310 1940 1940 1230 1310 1810 1350 1630 1930 1720
Thiophenal-aniline Thiophenic aldehyde Thiophenidene-amino-thiazole Thiophenidene-aniline Thiophenidenediaminothiazole Thiophenidene-toluidine Thiophenidene-toluidine	1920 1920 1920 1920 1920 1920 1920 1310 1230 1310 6500 1930 1230	Tolylthiobiazolone-anil-thiol Tolylthiobiazolone-thiomethane Tolyl thiocarbimide Tragacanthose Tragacanthxylanbassoric acid Triaminoanisole Triaminomethylpyrimidine Triazobenzoic acid Triazobenzoic aldehyde Triazodimethylbenzoic acid		1310 1940 1940 1230 1310 1810 1350 1630 1930 1720 1720
Thiophenal-aniline Thiophenic aldehyde Thiophenic lene-amino-thiazole Thiophenidene-aniline Thiophenidene-diaminothiazole Thiophenidene-toluidine Thiosemicarbazide Thiotolylaniline Thiourea Thyme essence Thymine Thymol Thymol Thymostyrene	1920 1920 1920 1920 1920 1920 1310 1230 1310 6500 1930 1230	Tolylthiobiazolone-anil-thiol Tolylthiobiazolone-thiomethane Tolyl thiocarbimide Tolylurea Tragacanthose Tragacanthxylanbassoric acid Triaminoanisole Triaminomethylpyrimidine Triazobenzoic acid Triazobenzoic adehyde Triazodimethylbenzoic acid Triazodimethylbenzoic aldehyde	de	$\begin{array}{c} 1310 \\ 1940 \\ 1940 \\ 1230 \\ 1310 \\ 1810 \\ 1350 \\ 1630 \\ 1930 \\ 1720 \\ 1720 \\ 1720 \\ 1720 \\ 1720 \\ \end{array}$
Thiophenal-aniline Thiophenic aldehyde Thiophenidene-amino-thiazole Thiophenidene-aniline Thiophenidene-diaminothiazole Thiophenidene-toluidine Thiosemicarbazide Thiotolylaniline Thiourea Thymne essence Thymne Thymol Thymostyrene Thymoxyfumaric acid	1920 1920 1920 1920 1920 1920 1310 1230 1310 6500 1230 1230 1320	Tolylthiobiazolone-anil-thiol Tolylthiobiazolone-thiomethane Tolyl thiocarbimide Tolylurea Tragacanthose Tragacanthose Triagacanthylanbassoric acid Triaminoanisole Triaminomethylpyrimidine Triazobenzoic acid Triazobenzoic acid dehyde Triazodimethylbenzoic acid Triazodimethylbenzoic aldehyd Tribenzophosphinic acid	de	$\begin{array}{c} 1310 \\ 1940 \\ 1940 \\ 1230 \\ 1310 \\ 1810 \\ 1350 \\ 1630 \\ 1720 \\ 1720 \\ 1720 \\ 2000 \\ \end{array}$
Thiophenal-aniline Thiophenic aldehyde Thiophenidene-amino-thiazole Thiophenidene-aniline Thiophenidene-diaminothiazole Thiophenidene-toluidine Thiosemicarbazide Thiotolylaniline Thiourea Thymne essence Thymne Thymol Thymostyrene Thymoxyfumaric acid	1920 1920 1920 1920 1920 1920 1310 1230 1310 6500 1930 1230	Tolylthiobiazolone-anil-thiol Tolylthiobiazolone-thiomethane Tolyl thiocarbimide Tolylurea Tragacanthose Tragacanthxylanbassoric acid Triaminoanisole Triaminomethylpyrimidine Triazobenzoic acid Triazobenzoic acid delyde Triazodimethylbenzoic acid Triazodimethylbenzoic acid Triazodimethylbenzoic aldehyde Tribenzylamine	de	$\begin{array}{c} 1310 \\ 1940 \\ 1940 \\ 1230 \\ 1310 \\ 1810 \\ 1350 \\ 1630 \\ 1720 \\ 1720 \\ 1720 \\ 2000 \\ 1630 \\ \end{array}$
Thiophenal-aniline Thiophenic aldehyde Thiophenidene-amino-thiazole Thiophenidene-aniline Thiophenidene-diaminothiazole Thiophenidene-toluidine Thiosemicarbazide Thiotolylaniline Thiourea Thymne essence Thymne Thymol Thymostyrene Thymoxyfumaric acid	1920 1920 1920 1920 1920 1920 1310 1230 1310 6500 1230 1230 1320	Tolylthiobiazolone-anil-thiol Tolylthiobiazolone-thiomethane Tolyl thiocarbimide Tolylurea Tragacanthose Tragacanthose Triagacanthylanbassoric acid Triaminoanisole Triaminomethylpyrimidine Triazobenzoic acid Triazobenzoic acid dehyde Triazodimethylbenzoic acid Triazodimethylbenzoic aldehyd Tribenzophosphinic acid	de	$\begin{array}{c} 1310 \\ 1940 \\ 1940 \\ 1230 \\ 1310 \\ 1810 \\ 1350 \\ 1630 \\ 1720 \\ 1720 \\ 1720 \\ 2000 \\ 1630 \\ 1910 \\ \end{array}$
Thiophenal-aniline Thiophenic aldehyde Thiophenidene-amino-thiazole Thiophenidene-aniline Thiophenidene-diaminothiazole Thiophenidene-toluidine Thiosemicarbazide Thiotolylaniline Thiourea Thymne essence Thymne Thymol Thymostyrene Thymoxyfumaric acid	1920 1920 1920 1920 1920 1920 1310 1230 1310 6500 1230 1230 1320 1320	Tolylthiobiazolone-anil-thiol Tolylthiobiazolone-thiomethane Tolyl thiocarbimide Tolylurea Tragacanthose Tragacanthxylanbassoric acid Triaminoanisole Triaminomethylpyrimidine Triazobenzoic acid Triazobenzoic acid delyde Triazodimethylbenzoic acid Triazodimethylbenzoic acid Triazodimethylbenzoic aldehyde Tribenzylamine	de	$\begin{array}{c} 1310 \\ 1940 \\ 1940 \\ 1230 \\ 1310 \\ 1810 \\ 1350 \\ 1630 \\ 1720 \\ 1720 \\ 1720 \\ 2000 \\ 1630 \\ \end{array}$
Thiophenal-aniline Thiophenic aldehyde Thiophenic lene-amino-thiazole Thiophenidene-aniline Thiophenidene-daiminothiazole Thiophenidene-daiminothiazole Thiophenidene-toluidine Thiosemicarbazide Thiotolylaniline Thiourea Thyme essence Thymine Thymol Thymol Thymol Thymostyrene Thymoxyfumaric acid Thymoxymaleïc acid Thymyl styryl oxide Toluene	1920 1920 1920 1920 1920 1920 1310 1230 6500 1230 1230 1320 1320 1330 1130	Tolylthiobiazolone-anil-thiof Tolylthiobiazolone-thiomethane Tolyl thiocarbimide Tolylurea Tragacanthose Tragacanthxylanbassoric acid Triaminoanisole Triaminomethylpyrimidine Triazobenzoic acid Triazobenzoic acid Triazodimethylbenzoic acid Triazodimethylbenzoic acid Triazodimethylbenzoic acid Trizodimethylbenzoic aldehyd Tribenzophosphinic acid Tribenzylamine Tribromocoumarone	de	$\begin{array}{c} 1310 \\ 1940 \\ 1940 \\ 1230 \\ 1310 \\ 1810 \\ 1350 \\ 1630 \\ 1720 \\ 1720 \\ 1720 \\ 2000 \\ 1630 \\ 1910 \\ \end{array}$
Thiophenal-aniline Thiophenic aldehyde Thiophenic lene-amino-thiazole Thiophenidene-aniline Thiophenidene-daiminothiazole Thiophenidene-daiminothiazole Thiophenidene-toluidine Thiosemicarbazide Thiotolylaniline Thiourea Thyme essence Thymine Thymol Thymol Thymol Thymostyrene Thymoxyfumaric acid Thymoxymaleïc acid Thymyl styryl oxide Toluene	1920 1920 1920 1920 1920 1920 1310 1230 6500 1230 1230 1320 1320 1330 1130	Tolylthiobiazolone-anil-thiof Tolylthiobiazolone-thiomethane Tolyl thiocarbimide Tolylurea Tragacanthose Tragacanthose Triagacanthylanbassoric acid Triaminoanisole Triaminomethylpyrimidine Triazobenzoic acid Triazobenzoic acid eldehyde Triazodimethylbenzoic acid Triazodimethylbenzoic aldehyde Tribenzophosphinic acid Tribenzylamine Tribromodimethylcoumarone Tribromodimethylcoumarone Tribromodinitrobenzene		1310 1940 1940 1230 1310 1810 1350 1630 1720 1720 1720 2000 1630 1910 1910
Thiophenal-aniline Thiophenic aldehyde Thiophenic lene-amino-thiazole Thiophenidene-aniline Thiophenidene-daiminothiazole Thiophenidene-daiminothiazole Thiophenidene-toluidine Thiosemicarbazide Thiotolylaniline Thiourea Thyme essence Thymine Thymol Thymol Thymol Thymostyrene Thymoxyfumaric acid Thymoxymaleïc acid Thymyl styryl oxide Toluene	1920 1920 1920 1920 1920 1920 1310 1230 6500 1230 1230 1320 1320 1330 1130	Tolylthiobiazolone-anil-thiof Tolylthiobiazolone-thiomethane Tolyl thiocarbimide Tolylurea Tragacanthose Tragacanthose Triaminoanisole Triaminomethylpyrimidine Triazobenzoic acid Triazobenzoic aldehyde Triazodimethylbenzoic acid Triazodimethylbenzoic aldehyd Tribenzophosphinic acid Tribromocoumarone Tribromodimitrobenzene Tribromodinitrobenzene Tribromoethylhydroquinone	de	1310 1940 1940 1230 1310 1810 1350 1630 1720 1720 1720 2000 1630 1910 1130 1230
Thiophenal-aniline Thiophenic aldehyde Thiophenic aldehyde Thiophenidene-amino-thiazole Thiophenidene-aniline Thiophenidene-toluidine Thiophenidene-toluidine Thiosemicarbazide Thiotolylaniline Thiourea Thymne essence Thymine Thymol Thymostyrene Thymoxyfumaric acid Thymoxyfumaric acid Thymyl styryl oxide Toluene Toluene-azo-diaminoxylene Toluene-azo-dibromophenol Toluene-azo-nitrophenol.	1920 1920 1920 1920 1920 1920 1310 6500 1330 1230 1230 1320 1320 1230 1230 12	Tolylthiobiazolone-anil-thiof Tolylthiobiazolone-thiomethane Tolyl thiocarbimide Tolylurea Tragacanthose Tragacanthose Triagacanthose Triaminoanisole Triaminomethylpyrimidine Triazobenzoic acid Triazobenzoic acid Triazobenzoic adehyde Triazodimethylbenzoic acid Triazodimethylbenzoic acid Tribenzophosphinic acid Tribenzylamine Tribromocoumarone Tribromodimethylcoumarone Tribromodinitrobenzene Tribromoethylhydroquinone Tribromoethylpseudoquinol	de	1310 1940 1940 1230 1310 1810 1350 1630 1720 1720 1720 1720 2000 1630 1910 1130 1230 1540
Thiophenal-aniline Thiophenic aldehyde Thiophenic aldehyde Thiophenidene-amino-thiazole Thiophenidene-aniline Thiophenidene-toluidine Thiophenidene-toluidine Thiosemicarbazide Thiotolylaniline Thiourea Thymne essence Thymine Thymol Thymostyrene Thymoxyfumaric acid Thymoxyfumaric acid Thymyl styryl oxide Toluene Toluene-azo-diaminoxylene Toluene-azo-dibromophenol Toluene-azo-nitrophenol.	1920 1920 1920 1920 1920 1920 1310 1330 1310 1230 1230 1320 1320 1230 1130 1720 1230 1720	Tolylthiobiazolone-anil-thiol Tolylthiobiazolone-thiomethane Tolyl thiocarbimide Tolylurea Tragacanthose Tragacanthose Triagacanthose Triaminoanisole Triaminoanisole Triaminomethylpyrimidine Triazobenzoic acid Triazobenzoic acid Triazodimethylbenzoic acid Triazodimethylbenzoic acid Tribenzophosphinic acid Tribenzylamine Tribromocoumarone Tribromodimethylcoumarone Tribromodinitrobenzene Tribromoethylpseudoquinol Tribromoethylpseudoquinol Tribromoethylquinone	de	1310 1940 1940 1230 1310 1310 1350 1630 1930 1720 1720 1720 2000 1630 1910 1130 1230 1540 1530
Thiophenal-aniline Thiophenic aldehyde Thiophenidene-amino-thiazole Thiophenidene-aniline Thiophenidene-diaminothiazole Thiophenidene-toluidine Thiosemicarbazide Thiotolylaniline Thiourea Thyme essence Thymine Thymostyrene Thymostyrene Thymoxyfumaric acid Thymoxyfumaric acid Thymyl styryl oxide Toluene Toluene-azo-dibromophenol Toluene-azo-dibromophenol Toluene-azo-nitrophenol Toluene-azo-tolylauramine	1920 1920 1920 1920 1920 1920 1920 1310 6500 1230 1230 1230 1230 1230 1230 1230 12	Tolylthiobiazolone-anil-thiol Tolylthiobiazolone-thiomethane Tolyl thiocarbimide Tolylurea Tragacanthose Tragacanthose Triagacanthylanbassoric acid Triaminoanisole Triaminomethylpyrimidine Triazobenzoic acid Triazobenzoic acid Triazodimethylbenzoic acid Triazodimethylbenzoic acid Triazodimethylbenzoic acid Tribenzophosphinic acid Tribenzylamine Tribromocoumarone Tribromodimethylcoumarone Tribromodinitrobenzene Tribromoethylpseudoquinol Tribromoethylquinone Tribromoethylquinone Tribromogallamidophenetole	de	1310 1940 1940 1230 1310 1810 1630 1720 1720 1720 2000 1630 1910 1130 1230 1540 1530 1230
Thiophenal-aniline Thiophenic aldehyde Thiophenic aldehyde Thiophenidene-amino-thiazole Thiophenidene-aniline Thiophenidene-toluidine Thiophenidene-toluidine Thiosemicarbazide Thiotolylaniline Thiourea Thymne essence Thymine Thymol Thymostyrene Thymoxyfumaric acid Thymoxyfumaric acid Thymyl styryl oxide Toluene Toluene-azo-diaminoxylene Toluene-azo-dibromophenol Toluene-azo-nitrophenol.	1920 1920 1920 1920 1920 1920 1310 1330 1310 1230 1230 1320 1320 1230 1130 1720 1230 1720	Tolylthiobiazolone-anil-thiol Tolylthiobiazolone-thiomethane Tolyl thiocarbimide Tolylurea Tragacanthose Tragacanthose Triagacanthose Triaminoanisole Triaminoanisole Triaminomethylpyrimidine Triazobenzoic acid Triazobenzoic acid Triazodimethylbenzoic acid Triazodimethylbenzoic acid Tribenzophosphinic acid Tribenzylamine Tribromocoumarone Tribromodimethylcoumarone Tribromodinitrobenzene Tribromoethylpseudoquinol Tribromoethylpseudoquinol Tribromoethylquinone	de	1310 1940 1940 1230 1310 1310 1350 1630 1930 1720 1720 1720 2000 1630 1910 1130 1230 1540 1530

	Tribromophenylenediamine	1630	Tritolylphosphine		2000
	Tricarballylic acid	1310	Tritolylphosphine oxide		2000
	Trichloroethylideneaniline	1630	Tritolylphosphorbetaine		1940
		1000			
	1	1690	Tritolylphosphorphenylke		
	captan	1630	Triundecylenic acid		1320
	Tridecyl alcohol	1210	Trixylylphosphine		2000
	Triethylamine	1610	Tropan Tropidine		1640
	Triethyloxamine	1610	Tropidine		3010
		1210	Tropileneamine		1650
	en ·· î î	1130			3010
	Trilodobenzene				
	Triiodophenol	1230	Trypsin		8010
	Trimesic acid	1330	Tutin Tyrosine Umbellicaric acid		1850
	Trimesitylphosphine	2000	Tyrosine		1330
	Trimethoxybenzoylethoxyaceto-		Umbellicaric acid		1350
	phenone	1530	Umbelliferone carboxylic	acid	1330
	Trimothyladinia said	1310			1310
	phenone Trimethyladipic acid Trimethylamine		Undecane dicarboxylic ac	id	
	Trimethylamine	1610	Undecylenic acid		1320
	Trimethylanhydracetonebenzil	1540	Uracil		1930
1	hylbenzene dihydride	1140	Urea	. 1310,	6300
•	Trimethylbenzylamine	1630	Uric acid	. 1930,	6300
	Trimethylbenzylideneaniline	1630	Usnic acid		1350
1		1630	77 7 1 1 1 7		
-	Trimethylbenzylidenediamine	1000			1310
	Trimethylcyclopropane tetracar-		Vaseline		6500
	boxylic acid	1340	Veratroidine		3010
	Trimethyldiphenacyl tellurochlor-		Vetiver oil Vine leaves		6500
	ide	2000	Vine leaves		6500
	ide	1120			1850
	Trimor	1240	TT 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1		6500
	Trimeti	1240	Violet oil		
	Trim thylkete well on me di-		Wax		6500
		1340	Wheat		6500
	tine tri-		Wine		6500
	•••	1340	Wood oil		6500
		1930	V (1.*		1930
		1310			
	•		Xylanbassoric acid		1350
	ų···	1130	Xylene		1130
	·	1130	Xylene-azoxy-xylene		1720
	r ₁	1230	Xylene dihydride		1140
		1630	Xylene hexahydride		1140
	mic		Xylene sulphinic acid		1330
		1310	Xylene sulphonic acid		1330
	Trinitrou	1130	Xylenol		1230
	Trioctyl alco	1210	Xylenoxycinnamic acid		1330
	Trioxybutyric and	1310	Xylenoxyfumaric acid		1320
	Trioxydiphenylquinone	1530	Xylenoxymaleïc acid		1320
	Trioxyflavone	1910	Xylidine		1630
	Ff1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	1230	37 7 3 3 3 4 4 7		2000
	Triphenylacetylenetriamine	1630	Xylyl borobromide		2000
	Triphenyl carbinol	1230	Xylyl borochloride		2000
	Triphenylmethane	1130	Xylyl boroxide		2000
	Triphenylthiocarbinol	1230	Xylylenediamine		1630
	Triphenyltrihydrotriazolethiome-		Xylylhydroxylamine		1630
	thane	1930	77 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7		1230
	Tringguidagumuluhaanhina	2000			
	Tripseudocumylphosphine Tritolylmethane		Xylylpropionic acid		1330
	Tritolylmethane	1130	Yohimbine		3010
	Tritolylmethylphosphorketobetaine	1940	Zymase		8010









NOT FOR CIRCULATION

Z 7403 R882 International catalogue of scientific literature, 1901-1914

Div.D 1901 pt.1

Biological

& Medical

Reference

STORAGE

